

日本国特許庁

PATENT OFFICE JAPANESE GOVERNMENT

別紙添付の書類は下記の出願書類の謄本に相違ないことを証明する。 This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

1990年5月30日

出願番号 Application Number:

平成2年特許願第141942号

出 願 人 Applicant (s):

武田薬品工業株式会社



1991年 4 月 1 2日

特許庁長官 Commissioner, Patent Office 植松



日本国特許庁 PATENT OFFICE

JAPANESE GOVERNMENT

けの書類は下記の出願書類の謄本に相違ないことを証明する。 to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed Office.

年 月 日 Application:

1990年5月30日

备 号 In Number:

平成2年特許願第141942号

(s):

武田薬品工業株式会社

1991年 4 月 1 2日

特許庁長官 Commissioner, Patent Office

植松



特許法第42条の2第1項の規定による優先権主張

先の出願の出願日	´先の出願の出願番号
平成2年4月27日	平成2年4月27日提出の特許願(5)

国際特許分類		
C 0 7 D	235/24 8	

特

許

願い

平成 2年 5月30日

特許庁長官殿

1. 発明の名称

ベンズイミダゾール誘導体

2. 請求項の数

1

3. 発 明 者

住"新

兵庫県稱声芾策灘区轄子ゲ原1丁目4番15-711号

民"字

4

建 彦 (ほか1名)

4. 特許出願人

住 所

大阪市中央区道修町二丁目3番6号

名 称

(293) 武田薬品工業株式会社

本

代表者

梅

純 正

5. 代 理 人

住 所

大阪市淀川区十三本町2丁目17番85号

武田薬品工業株式会社

大阪工場内

氏 名

弁理士(8954)

岩

 \mathbb{H}

弘

(ほか4名)

東京連絡先(東京特許グループ)電話278-2218・2219

6. 添付書類の目録

(1) 明 細 書

1 通

(2) 委 任 状

1通

(3) 願 書 副 本

1通

7. 前記以外の発明者・代理人

(1) 発明者

住"が 京都府景都市西景区共演野江望嶌莧耐5番地の19

(2) 代理人

住 所 東京都中央区日本橋二丁目 1 2 番 1 0 号 武田薬品工業株式会社内

氏 名 弁理士(7195) 读 井 八寿夫

住 所 大阪市淀川区十三本町2丁目17番85号 武田薬品工業株式会社 大阪工場内

氏 名 弁理士(7395) 朝日奈 忠 夫

住 所 大阪市淀川区十三本町2丁目17番85号 武田薬品工業株式会社 大阪工場内

氏名 弁理士(7701) 岩谷 龍

住 所 大阪市淀川区十三本町2丁目17番85号

武田菜品工業株式会社 大阪工場内

氏 名 弁理士(7964) 向 井 洋

- 1. 発明の名称
 ベンズイミダゾール誘導体
- 特許請求の範囲

$$(CH_2)_n - X - X$$

$$R^2$$

$$(CH_2)_n - Y - R^1$$

[式中、環Aは置換基を有していてもよいベンゼン環を示し、R¹は水素または置換されていてもよい炭化水素残基を示し、R²は陰イオンを形成しうる基またはそれに変じうる基を示し、Xはフェニレン基とフェニル基が直接または原子鎖2以下のスペーサーを介して結合していることを示し、

(〇)m Yは-〇-,-S-(式中、mは0,1または2を示 R +

す)または-N-(式中、R*は水素または置換されていてもよいアルキル基を示す)を示し、nは1 または2の整数を示す]で表わされる化合物また ・はその塩。

3. 発明の詳細な説明

[産業上の利用分野]

本発明は優れた薬理作用を有ずる新規ベンズイミダゾール誘導体およびその合成中間体に関する。 さらに詳しくは、本発明は強力なアンジオテンシン II 拮抗作用および血圧降下作用を有し、高血圧症,心臓病(心肥大,心不全,心筋梗塞など),脳卒中などの循環器系疾患治療剤として有用な一般式

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow R^2$$

$$(A)_N \longrightarrow Y - R^1$$

[式中、環Aは置換基を有していてもよいベンゼン環を示し、R¹は水素または置換されていてもよい炭化水素残基を示し、R²は陰イオンを形成しうる基またはそれに変じうる基を示し、Xはフェニレン基とフェニル基が直接または原子鎖2以下のスペーサーを介して結合していることを示し、

す)または-N-(式中、R+は水素または置換されていてもよいアルキル基を示す)を示し、nは1または2の整数を示す]で表わされる化合物およびその塩に関する。

[従来の技術および発明が解決しようとする課題] レニン-アンジオテンシン系はアルドステロン 系と相まって全身血圧,体液量,電解質バランスな どの恒常性調節機能に関与している。またレニン ーアンジォテンシン系と高血圧症の関係について は、強い血管収縮作用を有するアンジオテンシン ■を生成するアンジオテンシン I (A I)変換酵素 の阻害薬(ACE阻害薬)の開発により明確にされ ている。アンジオテンシンⅡは細胞膜上のアンジ オテンシンⅡ受容体を介して血管を収縮させ血圧 を上昇させるので、その拮抗薬はACE阻害薬と 同様アンジオテンシンによって起る高血圧症の治 療に使用できる。これまで多数のアンジオテンシ ン I 類 縁 体 例 え ば サ ラ ラ シ ン , [Sar¹, Ala8] A I などが強力なアンジオテンシンⅡ拮抗作用を有す

ることが報告されている。しかし、ペプチド性拮抗剤は非経口投与では、作用時間が短く、経口投与では無効であることが報告されている[M. A. Ondetti and D. W. Cushman, Annual Reports in Medicinal Chemistry, 13, 82-91(1978)]。

一方、これらペプチド性アンジオテンシンⅡ拮 抗剤の持つ問題点を解決するため、非ペプチド性 アンジオテンシンⅡ拮抗剤の研究が行なわれてい る。すなわち、その先がけとなったアンジオテン シン『拮抗作用を有するイミダゾール誘導体が特 開昭 5 6 - 7 1 0 7 3, 5 6 - 7 1 0 7 4, 5 7 -92270,58-157768号公報,USP4, 3 5 5, 0 4 0 およびUSP4, 3 4 0, 5 9 8 等 に開示されている。その後、EP-025331 0, EP-0291969, EP-0324377, 特開昭63-23868号公報および特開平1-117876号公報には改良されたイミダゾール 誘導体が、またEP-0323841および特開 平 1 - 2 8 7 0 7 1 号公報にはピロール, ピラゾ ールおよびトリアゾール誘導体がアンジオテンシ

ンⅡ拮抗剤として開示されている。

さらに、USP4,880,804には、アンジオテンシン『レセプター拮抗作用を有し、腎性イシン・において静脈投与で活性なべび6位ルグリール誘導体,例えば5または/および6位ルルボキシメチル,メトキシ,ホルミル,クロルあるいはカルボキシ基を有する化合物(A)[下記しいがら、化合物(A)のうちその大部分はおおいのでは不活性であり、6ーヒドロキシメチルルが経口といる。とされている。とは不活性であり、6ーヒドロキシメチル体のみが経口とは不活性であり、6ーセル体のみが経口とされている。してまれるいではそれ以下)で有効であるとされている。して実用化するためには充分満足されるものでは充分満足されるものには充分満足されるものでは、

$$\begin{array}{c}
CH_2 \longrightarrow \\
R^2 \longrightarrow \\
R^3
\end{array}$$
(A)

[課題を解決するための手段]

本発明者らは、レニンーアンジオテンシン系の調節に働き、高血圧症,心臓病(心肥大,心不全,心

筋梗塞など),脳卒中などの循環器系疾患治療剤として臨床上有用な薬剤となるためには、その化合物がアンジオテンシュ II レセプター拮抗作用を有しかつ経口投与で強力で持続的なアンジオテンシン II 拮抗作用および降圧作用を有していることが必要であるとの考えのもとで鋭意研究を重ねてきた。

その結果、新規2-置換ベンズイミダゾール誘導体(I)が強いアンジオテンシンIIレセプター拮抗作用を有すると共に、経口投与で持続的で強力なAII拮抗作用および降圧作用を有することを見い出し、さらに研究を進め本発明を完成した。

すなわち本発明は、

式

$$(CH_2)_n - X - X$$

$$N - Y - R^1$$
(1)

[式中、環Aは置換基を有していてもよいベンゼン環を示し、R 'は水素または置換されていてもよい炭化水素残基を示し、R 'は陰イオンを形成

しうる基またはそれに変じうる基を示し、Xはフェニレン基とフェニル基が直接または原子鎖2以下のスペーサーを介して結合していることを示し、

(○)m Yは-O-,-S-(式中、mはO,1または2を示 R + す)または-N-(式中、R +は水素または置換さ

す)または-N-(式中、R*は水素または置換されていてもよいアルキル基を示す)を示し、nは1または2の整数を示す]で表わされる化合物およびその塩である。

前記一般式(I)に関して、R¹としての炭化水素残基としては、例えばアルキル基,アルケニル基,アルキニル基,シクロアルキル基,アリール基,アラルキル基などがあげられるが、なかでもアルキル基,アルケニル基およびシクロアルキル基が好ましい。

R'としてのアルキル基は炭素数1~8程度の低級アルキル基で直鎖状,分枝状のいずれでもよく、例えばメチル,エチル,プロピル,イソプロピル,ブチル,イソブチル, sec-ブチル,t-ブチル,

ペンチル, iーペンチル, ヘキシル, ヘプチル, ォクチルなどがあげられ、該アルキル基は水酸基, 置換されていてもよいアミノ基(例、アミノ,メチルアミノなど), ハロゲン, 低級(C₁₋₊)アルコキシ基などで置換されていてもよい。

R としてのアルケニル基としては、炭素数 2 ~ 8 程度の低級アルケニル基で直鎖状,分枝状のいずれでもよく、例えばビニル,プロペニル, 2 - ブテニル, 3 - ブテニル, イソブテニル, 2 - オクテニルなどがあげられる。

R'としてのシクロアルキル基としては、炭素 数3~6程度の低級シクロアルキルがあげられ、 例えばシクロプロピル,シクロブチル,シクロペン チル,シクロヘキシルなどがあげられる。

R¹としてのアラルキル基は、例えばベンジル,フェネチルなどのフェニルー低級(C₁-+)アルキルがあげられ、該アラルキル基はそのベンゼン環上の任意の位置に、例えばハロゲン(例、F,Cℓ,Brなど),ニトロ,低級(C₁-+)アルコキシ(例、メトキシ,エトキシなど),低級(C₁-+)アルキル(例、

メチル,エチルなど)などの置換基を有していても よい。

R¹としてのアリール基としては、例えばフェニルがあげられ、該アリール基はベンゼン環上の任意の位置に、例えばハロゲン(例、F,Cl,Brなど),ニトロ,低級(C1-4)アルコキシ(例、メトキシ,エトキシなど),低級(C1-4)アルキル(例、メチル,エチルなど)を有していてもよい。

上記したなかでもR¹としては、置換されていてもよいアルキル基(例、水酸基,アミノ基,ハロゲンまたは低級(C¹-+)アルコキシ基で置換されていてもよい低級(C²-5)アルキル基などが好ましい。

R°としての陰イオンを形成しうる基またはそれに変じうる基としては、例えばカルボキシル、テトラゾリル、トリフルオロメタンスルホン酸アミド(-NHSO₂CF₃)、リン酸、スルホン酸、シアノ、低級(C₁₋₄)アルコキシカルボニルなどが挙げられ、これらの基が置換されていてもよい低級アルキル基またはアシル基などで保護されていて

もよく、生物学的すなわち生理条件下(例えば、 生体内酵素等による酸化・還元あるいは加水分解 などの生体内反応など)で、または化学的に陰イ オンを形成しうる基またはそれに変じうる基であ ればいずれでもよい。

また、R°が化学的に(例えば、酸化・還元あるいは加水分解などにより)陰イオンを形成しうる基またはそれに変じうる基(例えば、保護されて

いてもよいテトラゾール基(例、式



R はメチル,トリフェニルメチル, 2 ーテトラヒドロピラニル,メトキシメチル, エトキシメチル, 置換されていてもよいベンジル(例、pーメトキシベンジル, pーニトロベンジルなど)などを示す。]で表わされる基など),シアノなど)である化合物は、合成中間体として有用である。

R°としては、置換されていてもよい低級アルキル基もしくはアシル基などで保護されていてもよいテトラゾールまたはカルボキシル基、およびトリフルオロメタンスルホン酸アミドが好ましい。

ベンゼン環Aは置換基を有していてもよく、例えばハロゲン(例、F, C l, B r など), ニトロ, シアノ, 置換されていてもよいアミノ基[例、アミノ, N - 低級(C 1-4)アルキルアミノ(例、メチルアミノ(例、メチルアミノなど), N - アリールアミノ(例、フェニルアミノなど), N - アリールアミノ(例、フェニルアミノなど), h に環式アミノ(例、モルホリノ, ピペリジノ, ピペラジノ, N - フェニルピペラジノなど)など], 式 - W - R [式中、Wは結合手, - O - , - S - または - C - を示し、R は水素

_'...

又は置換されていてもよい低級アルキル基(例、水酸基, 置換されていてもよいアミノ基(例、アミノなど), ハロゲン, 低級(C₁₋₄)アルコキシ基などで置換されていてもよい低級(C₁₋₄)アルキルなど)を示す]で表わされる基, 式

- (C H 2) l - C O - D [式中、 D は水素, 水酸基, アミノ, N - 低級(C 1-4)アルキルアミノ, N, N -ジ低級(C 1-4)アルキルアミノまたはアルキル部 分が水酸基, 置換されていてもよいアミノ(例、ア

ミノ,ジメチルアミノ,ジエチルアミノ,ピペリジ ノ,モルホリノなど),ハロゲン,低級(C 2-6)アル カノイルオキシ(例、アセチルオキシ, ピバロイル オキシなど), 1 - 低級(C₁₋₆)アルコキシ, 低級 (C₁₋₈)アルキルチオあるいは低級(C₁₋₈)アルコ キシカルボニルオキシ(例、メトキシカルボニル オキシ,エトキシカルボニルオキシ,シクロヘキシ ルオキシカルボニルオキシなど)などで置換され ていてもよい低級(C 1-8)アルコキシを示し、ℓは 0または [を示す。]で表わされる基またはアル キル(例、低級(C 1-4)アルキルなど)もしくはア シル(例、低級(C 2-5)アルカノイル,置換されて いてもよいベンゾイルなど)で保護されていても よいテトラゾリル,トリフルオロメタンスルホン 酸アミド,リン酸あるいはスルホン酸などが挙げ られる。

2

これらの置換基がベンゼン環上の任意の位置に1~3コ同時に置換されていてもよい。

Xは隣接するフェニレン基とフェニル基が直接 または原子鎖2以下のスペーサーを介して結合し ていることを示し、原子鎖2以下のスペーサーとしては、直鎖部分を構成する原子数が1または2である2価の鎖であればいずれでもよく、側鎖を有していてもよい。具体的には低級(C 1-+)アルキレン、- C-, - O-, - S-, - N-,

などがあげられる。

Y はヘテロ原子を介して R 'がベンズイミダゾ ールの 2 位に結合していることを示し、Y として

(○)m は具体的には-○-,-S-[式中、mは 0 , 1 ま

 R^+ たは 2 を示す。] , -N-[式中、 R^+ は置換されていてもよい低級 (C_{1-+}) アルキル基を示す。] などがあげられるが、Y としては-O- , -S- および-N- が好ましく、さらに-O- および-S- のが好ましい。

R¹= Hの時、式(I)の化合物は2つの互変異性体として存在する。

上記式(1)で表わされる化合物のなかでも、式

$$\begin{array}{c|c}
R & & \\
\hline
R & & \\
R & & \\
\hline
R & & \\
R & & \\
\hline
R & & \\
R & & \\
R & & \\
\hline
R & & \\
R & &$$

[式中、R¹は水酸基,アミノ基,ハロゲンまたは低級(C₁-+)アルコキシ基で置換されていてもよい低級(C₂-5)アルキルを示し、R´は式ーC〇ーD´[式中、D´は水酸基,アミノ,Nー低級(C₁-+)アルキルアミノ,N,Nージ低級(C₁-+)アルキルアミノまたはアルキル部分が水酸基,アミノ,ハロゲン,低級(C₂-6)アルカノイルオキシカルボニルオキシカルボニルオキシカルがに低級(C₁-+)アルコキシを示す]で表わているよい低級(C₁-+)アルコキシを示す]で表わされる基または低級(C₁-+)アルコキンを示す]で表わされる基または低級(C₁-+)アルキルあるいはアシルを示し、低級(C₂-5)アルカノイル,ベンゾイルなど)で保護されていてもよいテトラゾリルを示し、

R²は置換されていてもよい低級(C₁₋₊)アルキル(例、メチル,トリフェニルメチル,メトキシメチル,pーメトキシベンジル,pーニトロベンジルなど)あるいはアシル基(例、低後(C₂₋₅)アルカノイル,ベンゾイルなど)で保護されていてもよいテトラゾリルまたはカルボキシルを示し、R''は水素,ハロゲン,低級(C₁₋₊)アルコキシ,ニトロのでは水酸基または低級(C₁₋₂)アルコキシを示す]で表わされる基または低級(C₁₋₂)アルキルで置換されていてもよいアミノ(好ましくは水素,低級(C₁₋₊)アルキル,ハロゲン、らに好ましくは水素)を示し、Yは

- O - , - S - および - N - [式中、R *は水素または低級(C ₁-+)アルキルを示す]を示す]で表わされる化合物([´)が好ましい。

製造法

Ŀ

上記一般式(I)の化合物はたとえば、以下に示すような方法によって製造することができる。

反 応(a)

<u>:</u>.

[式中、R¹, R², A, X, Y およびnは前記と同意義。 Z はハロゲン原子を示す。]

反応(b)

$$(CH_{2})_{n} - (CH_{2})_{n} - (CH_$$

[式中、各記号は前記と同意義。] 反応(c)

$$(CH_2)_n \longrightarrow (CH_2)_n \longrightarrow (CH_2)_n$$

[式中、R¹, R², A, X, Y およびnは前記と同意義。 R⁵は置換されていてもよい低級(C₁-ε)アルキル [式中、各記号は前記と同意義。] 反応(j)

[式中、各記号は前記と同意義。] 反応(k)

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$(CH_2)_n \longrightarrow X$$

$$(CH$$

[式中、各記号は前記と同意義。] 反応(ℓ)

[式中、A,R,R',X,Yおよびnは前記と同意義。 R⁶は低級(C₂₋₆)アルカノイルオキシ,1-低級 (C₁₋₆)アルコキシカルボニルオキシなどで置換 されていてもよい低級(R₁₋₆)アルキル基を示す。] 前記反応(a)は塩基存在下、アルキル化剤を作

前記反応(a)は塩基存在下、アルキル化剤を作用させてアルキル化を行なうものである。

化合物(I)1モルに対して、塩基1~3モルおよびアルキル化剤1~3モル程度使用して、通常ジメチルホルムアミド,ジメチルアセトアミド,ジメチルスルホキシド,アセトニトリル,アセトン,エチルメチルケトンなどの溶媒中で行なう。

かかる塩基としては水素化ナトリウム, tーブトキシカリウム, 炭酸カリウムおよび炭酸ナトリウムなどを用いる。

かかるアルキル化剤としては、置換ハロゲン化

を示す。]

反 応 (d)

20

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow (CH_{2})_{n} \longrightarrow (CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow (CH_{2})_{n} \longrightarrow$$

[式中、各記号は前記と同意義。]

反応(e)

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow (CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow (CH_2)_n \longrightarrow I_f$$

[式中、各記号は前記と同意義。]

反 応 (f)

[式中、各記号は前記と同意義。] 反応(g)

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow (CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$NH_2 \longrightarrow NH_2$$

$$IV$$

$$IV$$

$$R^2$$

$$CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$NH_2 \longrightarrow NH$$

$$NH_2 \longrightarrow NH$$

[式中、各記号は前記と同意義。]

反 応(h)

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow (CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$\downarrow N$$

[式中、各記号は前記と同意義。]

反 応(i)

物(例えば塩化物,臭化物およびよう化物など),置換スルホン酸エステル類(例えば、pートルエンスルホン酸メチルなど)などを用いる。

反応条件は用いる塩基,アルキル化剤の組合せによって異なるが、通常,氷冷下~室温程度で1~10時間程度で行なうのが好ましい。

\

該アルキル化反応では、通常アルキル化される N原子の位置により2つの異性体(I)と(I'')の 混合物が得られる。化合物(I)と(I'')の生成比 はその時用いる反応条件及びベンズイミダゾール 環上の置換基によって異なるが、これら2つの生 成物は通常の分離・精製の手段(再結晶,カラムク ロマトグラフィーなど)によって容易に夫々を純 品として得ることが出来る。

反応(b)はニトリル体([a)を有機溶媒中種々のアジ化物と反応させてテトラゾール体([b)に変換するものである。

化合物(Ia)1 モルに対してアジド化合物 1 ~ 5 モル程度使用し、通常ジメチルホルムアミド, ジメチルアセトアミド,トルエン,ベンゼンなどの

溶媒中で行なう。

かかるアジド化合物としてはトリアルキルスズ アジド(例、トリメチルスズアジド,トリブチルス ズアジド,トリフェニルスズアジドなど)やアジ化 水素酸またはそのアンモニウム塩などがあげられ る。

有機スズアジド化合物を用いる時は、化合物(「a)に対して1~4倍モル程度用い、トルエンやベンゼン中加熱還流しながら1~4日間程度反応させる。またアジ化水素酸またはそのアンモを反応させる時はアジ化ナトリウムと塩化アンモニウム又は3級アミン(例、トリエチルアミンなど)を化合物(「a)に対して1~5倍モル程度用い、ジメチルホルムアミン、トリブチルアミンなど)を化合物(「a)に対けて1~5倍モル程度で1~4日間程度で1~4日間程度で1~4日間にアジド中、100~120℃程度で1~4日間程度で1~5倍で1~5倍モル程度がよびよびで1~4日間程度がある。

反応(c)は、アルカリ存在下エステル(Ic)を加水分解してカルボン酸(Id)を得るものである。

化合物(Ic)1モルに対してアルカリ1~3モル程度使用して、通常水を含むアルコール類(例、メタノール,エタノール,メチルセロソルブなど)などの溶媒中で行なう。かかるアルカリとしては、水酸化ナトリウムおよび水酸化カリウムなどが用いられる。

反応条件としては、室温~100℃程度,1~ 10時間程度で、好ましくは溶媒の沸点程度で2~5時間程度で行なう。

反応(d)は、フェニレンジアミン(IV)にアルキルオルトカルボナートを反応させて2-アルコキシ誘導体(Ie)を得るものである。

化合物(IV)に対して、アルキルオルトカルボナート1~3 モル程度使用して、通常酸の存在下行なう。アルキルオルトカルボナートとしてはメチル,エチル,プロピル,イソプロピルおよびブチルなどのオルトカルボナートがあげられる。また酸としては酢酸やpートルエンスルホン酸などを用いると、反応が促進され収率良く閉環体が得られる。

反応溶媒として、ハロゲン化炭化水素類および エーテル類を用いることが出来るが通常溶媒を用 いないで行なうのが簡便で良い。

٠..

反応条件は通常70~100℃程度で1~5時間程度で行なうことが出来る。

本反応においては、反応中間体としてジアルコキシイミノ体が生成し、それがさらに反応中存在する酸によって、2ーアルコキシ体([e)に閉環する。反応時、反応中間体を単離し、酸存在下閉環反応によって2ーアルコキシ体([e)に導くことも出来る。

反応(e)はフェニレンジアミノ体(Ⅳ)に種々の 試薬を反応させて、2-ケト体(又は2-ヒドロ キシ体, [f)を得るものである。

化合物(N)1モルに対して、カルボニル化試薬(例、尿素,炭酸ジエチル,ビス(1ーイミダゾリル)ケトンなど)を1~5モル程度使用し、通常ハロゲン化炭化水素類(例、塩化メチレン,クロロホルムなど),アルコール類(例、メタノール,エタノールなど),アミド類(例、ジメチルホルムアミド,ジ

メチルアセトアミドなど)などを使用して行なう。 反応(f)は Meerwein 試薬を用いて、2-ヒド ロキシ体(If)を選択的にO-アルキル化するこ とによって2-アルコキシ体(Ig)を得るもので ある。

化合物(If)に対して、Meerwein 試薬を1~3 モル程度使用し、通常ハロゲン化炭化水素系溶媒 (例、塩化メチレン,クロロホルムなど)またはエーテル類(例、メチルエーテル,エチルエーテルなど)を溶媒として用いて行なう。

Meerwein 試薬としてトリメチルオキソニウムフルオロボラート ($Me_3O^+BF_4^-$)およびトリェチルオキソニウムフルオロボラート ($Et_3O^+BF_4^-$)などがあげられ、文献 [H. Meerwein, Org. Syn. 46,113および120(1966)]に記載の方法によって用事調製して用いるのがよい。

反応条件としては、室温~溶媒の沸点程度で2 ~20時間程度反応させるのがよい。

反応(g)は有機溶媒中フェニレンジアミノ体(N) と種々の試薬との反応により、2-メルカプト体 ([h)を得るものである。

۲.

フェニレンジアミノ体(IV)1 モルに対して、チオカルボニル化剤(例、二硫化炭素,チオ尿素,キサントゲン酸カリウムなど)またはイソチオシアナート類(例、メチルイソチオシアナートなど)を1~3 モル程度使用して行なう。反応溶媒としては、アルコール類(例、メタノール,エタノールなど),アミド類(例、ジメチルホルムアミド,ジメチルアセトアミドなど)などを用いることが出来る。

反応条件としては、室温~溶媒の沸点程度で、 5~20時間程度行なうのがよい。

反応(h)は塩基存在下、有機溶媒中2-メルカプト体(Ih)をアルキル化することによりアルキルチオ体(Ii)を得るものである。

化合物(Ih)1モルに対して、塩基1~3モル およびアルキル化剤1~3モル程度使用して、通 常ジメチルホルムアミド,ジメチルアセトアミド, ジメチルスルホキシド,アセトニトリル,アセトン, エチルメチルケトン,エタノール,メタノール,水 などの溶媒中で行なう。

塩基としては、カセイソーダ,炭酸カリウム,炭酸ナトリウム,水素化ナトリウム,tーブトキシカリウム,水素化ナトリウムなどを用いる。

アルキル化剤としては、ハロゲン化物(例、よう化メチル,よう化エチル,よう化プロピル,よう 化ブチル,またはこれらの臭化物および塩化物)などを用いる。

反応条件は用いる塩基,アルキル化剤および溶媒によって異なるが、通常、氷冷下~溶媒の沸点程度で、1~5時間程度で行なう。

反応(i)はフェニレンジアミン(IV)にイソチオシアナートを反応させチオウレア体(V)とした後、脱硫閉環させて、2-置換アミノ体(Ij)を得るものである。

化合物(N)1モルに対してイソチオシアナートを1~3モル程度用い、通常、ハロゲン化炭化水素類(例、クロロホルム,メチレンクロリドなど),エーテル類(例、テトラヒドロフラン,ジオキサンなど),芳香族炭化水素類(例、ベンゼン,トルエン

など),アルコール類(例、メタノール,エタノールなど),アセトニトリル,ジメチルホルムアミドなどを用いることが出来る。また、これらの溶媒を用いることなく反応させることも出来る。

かかるイソチオシアナートとしてはメチル, エチル, プロピル, イソプロピルおよびブチルなどのイソチオシアナートがあげられる。

反応条件としては、室温~50℃程度で、10~60時間程度反応させるのがよい。

次に脱硫閉環反応は以下のように行なうことが出来る。

上記の方法で得たチオウレア(V)1モルに対して、金属ハライド(例、HgCl2など)を1~3モル程度使用し、ハロゲン化炭化水素類(例、クロロホルム,メチレンクロリドなど)中で行なう。

反応条件としては室温~溶媒の沸点程度で3~10時間程度行なうのがよい。またチォウレア (V)1 モルに対して、よう化メチルを1~3 モル程度使用し、アルコール類(例、メタノール,エタノールなど)中で行なうこともできる。この時の

反応条件としては、室温~溶媒の沸点程度で3~ 15時間程度で行なうのがよい。

į.

反応(j)はカルボン酸エステル体([j)をアルカリ加水分解によって、カルボン酸([k)を得るものである。

化合物([j)]モルに対してアルカリ1~3モル程度使用して通常水を含むアルコール類(例、メタノール,エタノール,メチルセロソルブなど)などの溶媒中で行なう。

かかるアルカリとしては、水酸化ナトリウムおよび水酸化カリウムなどが用いられる。

反応条件としては、室温~100℃程度で、1 ~10時間程度で行なうが、好ましくは溶媒の沸 点程度で3~5時間程度反応させるのがよい。

反応(k)は適当に保護されたテトラゾール誘導体(Iℓ)を、脱保護することによって化合物(Im)を得るものである。

本反応は、用いられる保護基(R)によって脱保 護の条件が異なる。Rがトリフェニルメチル, 2 ーテトラヒドロピラニル, メトキシメチルおよび エトキシメチルなどの時、0.5N~2N程度の 塩酸または酢酸を含む含水アルコール類(例、メ タノール,エタノールなど)中、室温程度で、1~ 10時間程度反応させるのが簡便でよい。

前記反応(Q)は塩基存在下テトラゾール基を保護した後、カルボキシル基を保護してエステル体([p)とし、その後保護基を酸性条件下で脱離して、化合物([q)を得るものである。

化合物([n)から化合物(Io)を得る反応においては、化合物(In)1モルに対してアルキル化剤を1~1.5モル程度使用して行なう。かかる反応溶媒としては、クロロホルム、塩化メチレン、塩化エチレンなどのハロゲン化炭化水素類、ジオキサン、テトラヒドロフランなどのエーテル類、アセトニトリルおよびピリジンなどを用いることができる。

かかる塩基としては炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、トリエチルアミンおよびピリジンなどを用いる。

かかるアルキル化剤としては、トリフェニルメ

チルクロリド,メトキシメチルなどのハロゲン化物を用いる。

反応条件はその時用いる塩基, アルキル化剤の組合せによって異なるが、塩化メチレン中、トリエチルアミン存在下トリフェニルメチルクロリドを氷冷下~室温程度で、1~3時間程度反応させるのが好ましい。

この様にして得られた化合物([o)から化合物([p)を得る反応においては、化合物([q)]モルに対してアルキル化剤を1~3モル程度使用して行なう。

かかる反応溶媒としては、ジメチルホルムアミド, ジメチルアセトアミドなどのアミド類、アセトニトリル、ジメチルスルホキシド、アセトン、エチルメチルケトンなどがあげられる。

かかる塩基としては、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、水素化ナトリウム、 t - ブトキシカリウムなどがあげられる。

かかるアルキル化剤としては、シクロヘキシル 1-ヨードエチルカルボナート, エチル 1ョードエチルカルボナート,ピバロイルオキシメチルヨージドなどのハロゲン化物などを用いる。 反応条件は、その時用いる塩基,アルキル化剤の組合せによって異なるが、化合物(Io)をDMF 中、炭酸カリウム存在下アルキル化剤を加え、室 温程度で30分~1時間程度反応させるのがよい。

12

この様にして得られた化合物(Ip)を脱保護する反応は反応(k)と同様にして行なうのがよい。

テトラゾール基の保護基として、トリチル基を用いた時の反応条件はメタノールまたはエタノール中、1N-塩酸を加え、室温程度で30分~1時間程度反応させるのがよい。

以上のようにして反応(a)~(l)で得られた反応 生成物は反応終了後、通常の単離精製方法、例え ばカラムクロマトグラフィーおよび再結晶などの 方法により容易に単離することが出来る。

また、これら化合物(I)は、常法により生理学的に許容しうる酸または塩基との塩、たとえば塩酸塩,硫酸塩,硝酸塩など無機酸との塩、化合物によって酢酸塩,ショウ酸塩,コハク酸塩,マレイン

酸塩などの有機酸との塩、ナトリウム塩,カリウム塩などアルカリ金属との塩、カルシウム塩などアルカリ土類金属との塩に導くことができる。

これら化合物(I)を合成するにあたり、その合成原料化合物となる化合物(I),(II)および(IV)は例えば、

- (1) P. N. Preston, "The Chemistry of Heterocyclic Compounds", Vol. 40, ed. by P. N. Preston, John Wiley & Sons Inc., New York(1981), pp. 1-286,
- (2) E. S. Schipper and A. R. Day, "Heterocyclic Compounds", Vol. 5, ed. by R.
 C. Elderfield, John Wiley & Sons Inc., New York(1965), pp. 194-297,
- (3) N. J. Leonard, D. Y. Curtin, & K. M.

 Beck, J. Am. Chem. Soc., <u>69</u>, 2459(1947),
- (4) S. Weiss, H. Michaud, H. Prietzel, & H. Krommer, Angew. Chem. 85, 866(1973),
- (5) W. B. Wright, J. Heterocycl. Chem., $\underline{2}$, 41(1965),

- (6) A. M. E. Omar, Synthesis, <u>1974</u>, 41,
- (7) D. J. Brown & R. K. Lynn, J. Chem. Soc (Perkin 1), 1974, 349,
- (8) J. Λ. Van Allan & B. D. Deacon, Org. Syn., 30, 56(1950),
- (9) S. P. Singh, S. S. Parmar & B. R. Pandey, J. Heterocycl. Chem., <u>14</u>, 1093 (1977),
- (10) S. Nakajima. I. Tanaka, T. Seki & T.
 Anmo, Yakugaku Zasshi, <u>78</u>, 1378(1959),
- (11) K. Seno, S. Hagishita, T. Sato & K.Kuriyama, J. Chem. Soc., Perkin Trans.1, 1984, 2013,
- (12) D. R. Buckle et al., J. Med. Chem., <u>30</u>, 2216(1987),
- (13) R. P. Gupta, C. A. Larroquette & K. C. Agrawal, J. Med. Chem., <u>25</u>, 1342(1982)などに記載の方法又はそれらに準じた方法すなわち以下に示す反応(Q),(m),(n)および(o)によって合成することができる。

反応(ℓ)

[式中、R², A, Xおよびnは前記と同意義。R³は低級(C₁-4)アルキル基を示す。]反応(m)

[式中、各記号は前記と同意義。] 反応(n)

[式中、各記号は前記と同意義。] 反応(o)

[式中、各記号は前記と同意義。]

かくして製造される化合物(I)およびその塩は、低毒性でアンジオテンシンIIによる血管収縮および血圧上昇作用を強力に抑制し、動物とりわけ哺乳動物(例えば、ヒト,イヌ,ウサギ,ラットなど)に対して血圧降下作用を示し、高血圧症の治療剤としてのみならず、心臓病(心肥大,心不全,心筋

梗塞など),脳卒中などの循環器系疾患治療剤として有用である。かかる医薬として用いる場合、化合物(I)およびその塩は、それ自体あるいは適宜の薬理学的に許容される担体、賦形剤,希釈剤と混合し、粉末,顆粒,錠剤,カプセル剤,注射剤などの剤型で経口的または非経口的に投与することができる。

投与量は対象疾患,症状,投与対象,投与方法などによって異なるが、成人の本態性高血圧症治療剤として投与する場合、経口投与では1日量10~100mg,静注では1日量5~50mgを2~3回に分けて投与するのが好ましい。

(実施例)

以下に本発明を製剤例,実施例,実験例および参 考例によりさらに具体的に説明するが、これらが 本発明を制限するものでないことは、云うまでも ない。

製剤例

本発明の化合物(I)を、たとえば高血圧症,心臓病,脳卒中などの循環器系疾患治療剤として使

用する場合、たとえば次の様な処方によって用いることができる。

- 1. カプセル剤
- (1) 2 エトキシー1 [[2'-(1 H テトラゾ ール-5 - イル)ビフェニルー4 - イル]メチ ル]ベンズイミダゾール-7-カルボン酸

1 0 mg

(2) ラクトース

90 mg

(3) 微結晶セルロース

7 0 mg

(4) ステアリン酸マグネシウム

1 0 mg

1カプセル 180 mg

(1),(2)と(3)および(4)の1/2を混和した後、顆粒化する。これに残りの(4)を加えて全体をゼラチンカプセルに封入する。

- 2. 錠 剤
- (1) 2 エトキシー1 [[2'-(1 H テトラゾール-5 イル)ビフェニルー4 イル]メチル]ベンズイミダゾール-7 カルボン酸

1 0 mg

(2) ラクトース

3 5 mg

(3) コーンスターチ

1 5 0 mg

(4) 微結晶セルロース

3 0 mg

(5) ステアリン酸マグネシウム

5 mg

1 錠

2 3 0 mg

(1),(2),(3),(4)の2/3および(5)の1/2を混和後、 顆粒化する。残りの(4)および(5)をこの顆粒に加 えて錠剤に加圧成型する。

3. 注射剤

•,

- (1) 2 メチルチオー1 [[2'-(1 H テトラ ゾール-5 - イル)ビフェニルー4 - イル]メ チル]ベンズイミダゾールー7 - カルボン酸 ナトリウム塩 1 0 mg
- (2) イノシット・

1 0 0 mg

(3) ベンジルアルコール

20 mg

1 アンプル

1 3 0 mg

(1),(2),(3)を全量2 mになるように、注射用蒸留水に溶かし、アンプルに封入する。全工程は無菌状態で行う。

参考例 1

2-プロポキシベンズイミダゾール

○一フェニルジアミン(2g)のプロピルオルトカルボナート(5 ml)の溶液に酢酸(1.1 ml)を加え、80°Cで3時間かくはんした。反応液に酢酸エチルエステルを加えて、重ソウ水および水で洗浄,乾燥後濃縮乾固した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製して得られる結晶を酢酸エチルーベンゼンから再結晶して無色結晶(1.54g,47%)を得た。

融点 163-164℃ 参考例2

<u>エチル 2-カルボキシー3-ニトロベンゾア</u> -ト

3-ニトロフタル酸(35g)を濃硫酸(20ml)を含むエタノール(300ml)中、24時間加熱還流した。溶媒を留去し、残留物を冷水(700ml)にあけ、酢酸エチルで抽出した。有機層を水洗後、炭酸カリウム水溶液と振り混ぜ分液後、水層を塩酸で酸性とし、塩化メチレンで抽出した。有機層を水洗,乾燥し、溶媒を留去した。得られた固型物(29g,74%)をそのまま精製せずに次の反

応に用いた。

 1 H - N M R (90M H z, C D C ℓ_{3}) δ : 1.43(3H, t), 4.47(2H, q), 7.70(1H, t), 8.40(2H, d), 9.87(1 H, br s)

I R (Nujol) cm⁻¹: 1725, 1535, 1350, 1300, 1270

参考例3

<u>エチル 2-t-ブトキシカルボニルアミノー</u> 3-ニトロベンゾアート

エチル 2-カルボキシー3-ニトロベンゾアート(23.9g)および塩化チオニル(12元)をベンゼン(150元)中、3時間加熱還流した。濃縮乾固して得られる酸クロリド(26g,定量的)の塩化メチレン(20元)溶液をアジ化ナトリウム(9.75g)のジメチルホルムアミド(DMF)(20元)混合液に激しく撹拌しながら滴下した。反応後、エーテルーヘキサン(3元:1,200元)および水(250元)中へあけ、分液した。有機層を水洗,乾燥後溶媒を留去した。得られた残留物をナーブタノール(200元)に溶解させ、撹拌し

ながら少しずつ温度を上げて、その後2時間加熱 還流した。反応液をそのまま減圧濃縮して油状物 (30g)を得た。

- ¹ H N M R (90M H z, C D C ℓ₃) δ: 1.40(3H, t), 1.53(9H, s), 4.43(2H, q), 7.23(1H, t), 8.03-8.27(2H, m), 9.70(1H, br s)
- I R (Neat)cm⁻¹: 3320, 2980, 1740, 1700, 1585, 1535, 1500, 1440, 1375, 1265, 1155

参考例 4

エチル 2-[(2'-シアノビフェニル)メチル]アミノー3-ニトロベンゾアート

エチル 2-t-ブトキシカルボニルアミノー3-ニトロベンゾアート(20g)のテトラヒドロフラン(50 ml)溶液を氷冷下かくはんしながら水素化ナトリウム(60%油性,2.8g)を加えた。室温で20分間かくはんした後、4-(2-シアノフェニル)ベンジルブロミド(18g)およびよう化カリウム(360 mg)を加え、10時間加熱還流した。溶媒を留去し、水(250 ml)およびェーテル(200 ml)で抽出した。有機層を水洗,乾燥

後濃縮すると黄色油状物が得られた。トリフルオロ酢酸(60ml)と塩化メチレン(40ml)の混液に溶解させ室温で1時間かくはんした。反応液を濃縮乾固し、残さにエチルエーテル(200ml)を加えると結晶が析出した。ろ取しエーテルで洗って乾燥すると淡黄色結晶(22.1g,85%)が得られた。

融点 118-119℃

¹ II - N M R (90 M II z, C D C ℓ₃) δ: 1.37(3II, t), 4.23(2II, s), 4.37(2II, q), 6.37(1II, t), 7.33 -7.83(9II, m), 7.97 - 8.20(2II, m)

I R (Nujol)cm⁻¹: 3280, 2220, 1690, 1575, 1530, 1480, 1450, 1255, 1125, 1105, 755 参考例 5

エチル 3-r = 1 - 2 - N - [(2'-シアノ)]ビフェニルー4-4ル)メチル]アミノベンゾアート

エチル 2-N-[(2'-シアノビフェニルー 4-イル)メチル]アミノ-3-ニトロベンゾアート(10.4g)のエタノール(50ml)溶液に塩化 第一スズ・2水和物(28.1g)を加え、80℃で2時間かくはんした。溶媒を留去し、酢酸エチルエステル(300m)を加え、氷冷下2N-カセイソーダ水(500m)を少量ずつ加えた。水層を酢酸エチルエステル(200m×2)で抽出し、有機層を合わせて水洗、乾燥した。溶媒を留去して、乾燥られる残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製した。得られた結晶を酢酸エチルエステルーへキサンから再結晶して無色結晶(7.3g,79%)を得た。

融点 104-105℃

'H - N M R (200 M H z, C D C ℓ₃) δ: 1.33(3 H, t),
4.23(2 H, s), 4.27(2 H, q), 6.83 - 6.93(2 H, m),
7.35 - 7.55(7 H, m), 7.64(1 H, dt), 7.76(dd)

I R (KBr) cm⁻¹: 3445, 3350, 2220, 1680, 1470,
1280, 1240, 1185, 1160, 1070, 1050, 1020,
805, 750

参考例6

<u>-7-カルボキシラート</u>

エチル 3-アミノ-2-N-[(2'-シアノビフェニル-4-イル)メチル]アミノベンゾアート(1.1g)とメチルオルトカルボナート(5 ml)の溶液に酢酸(0.2g)を加え、80℃で1時間かくはんした。反応液を濃縮して得られる残さを酢酸エチルで抽出し、重ソウ水および水で洗浄した。溶媒を留去して得られた結晶を酢酸エチルーベンゼンから再結晶して無色結晶(1.09g,90%)を得た。

融点 160-1-61℃

¹ H - N M R (200M H z, C D C ℓ₃) δ: 1.23(3H, t), 4.23(2H, q), 4.26(3H, s), 5.72(2H, s), 7.09(2 H, d), 7.20(1H, t), 7.38-7.48(4H, m), 7.58-7.66(2H, m), 7.73-7.79(2H, m)

I R (KBr) cm⁻¹: 3000, 2220, 1725, 1560, 1465, 1440, 1415, 1285, 1250, 1220, 1040, 760, 750, 740

参考例7

エチル 1-[(2'-シアノビフェニル-4-

<u>イル)メチル]ー2-エトキシベンズイミダゾール</u> <u>-7-カルボキシラート</u>

エチル 3-アミノー2-N-[(2'ーシアノビフェニルー4-イル)メチル]アミノベンゾアート(1.0g)とエチルオルトカルボナート(5 ml)の溶液に酢酸(0.2g)を加え、80℃で1時間かくはんした。反応液を濃縮して得られる残さを酢酸エチルに溶解させ、重ソウ水および水で洗浄した。溶媒を留去して得られる結晶を酢酸エチルーベンゼンから再結晶して無色結晶(0.79g,69%)を得た。

融点 131-132℃

元素分析値 C28H23N3O3として

C(%) H(%) N(%)

計算值: 73.39; 5.45; 9.88

実測値: 73.36; 5.42; 9.83

 1 H - N M R (200 M H z, C D C ℓ_{3}) δ : 1.24(3 H, t), 1.49(3 H, t), 4.24(2 H, q), 4.68(2 H, q), 5.72(2 H, s), 7.10(2 H, d), 7.19(1 H, t), 7.38 - 7.46(4 H, m), 7.56 - 7.66(2 H, m), 7.73 - 7.77(2 H, m)

IR(KBr)cm⁻¹: 2220, 1720, 1550, 1480, 1430, 1280, 1245, 1215, 1040, 760, 740 参考例 8

エチル 1-[(2'-シアノビフェニル-4-イル)メチル]-2-プロポキシベンズイミダゾー ル-7-カルボキシラート

エチル 3-アミノー2-Nー[(2'ーシアノビフェニルー4ーイル)メチル]アミノベンゾアート(0.9g)とプロピルオルトカルボナート(5 ml)の溶液に酢酸(0.2g)を加え、80℃で1時間かくはんした。反応液を濃縮して得られる残さを酢酸エチルに溶解させ、重ソウ水および水で洗浄した。溶媒を留去して得られる結晶を酢酸エチルーベンゼンから再結晶して無色結晶(0.72g,68%)を得た。

融点 90-92℃

元素分析値 C27H25N3O3として

C(%) H(%) N(%)

計算值: 73.79; 5.73; 9.56

実測値: 73.84; 5.79; 9.54

'H - N M R (200M H z, C D C Q_3) δ : 1.01(3II, t), 1.25(3II, t), 1.80 - 1.97(2II, m), 4.24(2II, q), 4.57(2II, q), 5.72(2II, s), 7.11(2II, d), 7.19(1 II, t), 7.38 - 7.46(4II, m), 7.56 - 7.66(2II, m), 7.73 - 7.77(2II, m)

I R (KBr) cm⁻¹: 2220, 1725, 1550, 1480, 1460, 1430, 1370, 1280, 1245, 1210, 1115, 1040, 760, 750, 740

参考例9

,,

<u>エチル 1-[(2'-シアノビフェニル-4-</u> <u>イル)メチル]-2-メルカプトベンズイミダゾー</u> <u>ルー7-カルボキシラート</u>

エチル 3-アミノー2-[(2'-シアノビフェニルー4-イル)メチル]アミノベンゾアート(5.6g)と〇-エチルジチオカルボナートカリウム塩(7.3g)をエタノール(50元を)中、8時間加熱運流した。反応液を濃縮した後水を加え、塩酸でpH3~4とした。析出した結晶をろ取し、エタノールから再結晶して黄色結晶(5.0g,80%)を得た。

融点 225-227℃

- 1 H N M R (200M H z, D M S O d_{6}) δ : 1.08(3 H, t), 4.12(2H, q), 5.90(2H, br s), 7.08(2H, d), 7.27(1H, t), 7.38-7.59(6H, m), 7.76(1H, dt), 7.92(1H, dd)
- I R (KBr) cm⁻¹: 2210, 1720, 1460, 1440, 1420, 1375, 1335, 1265, 1180, 1135, 1115, 1100, 985, 760, 740

参考例10

メチル 2 - [(2'-シアノビフェニル)メチル]アミノー3ーニトロベンゾアート

n-ヘキサンで洗浄した水素化ナトリウム(60% 油性,1.62g)にMeOH(50ml)およびエチル 2-[(2´ーシアノビフェニル)メチル]アミノー3ーニトロベンゾアート(5g)を加えて室温で1日間撹拌した。反応溶液を濃縮して得られた残さを、飽和重ソウ水(100ml)にあけ、クロロホルムで抽出した。有機層を水洗,乾燥した後溶媒を留去して得られる結晶を酢酸エチルーヘキサンで再結晶して淡黄色結晶(3.98g,83%)を

得た。

Ţ.,

融点 106-108℃

- ¹ H N M R (200M H z, C D C ℓ_3) δ : 3.81(3II, s), 3.97(2II, br s), 4.23(2II, s), 6.40(1II, br s), 6.88-6.91(2II, m), 7.34-7.55(7II, m), 7.65(1 II, dt, J = 1.2, 7.7IIz), 7.77(1II, dd, J = 1.4, 8.0 IIz)
- I R (KBr)cm⁻¹: 3410, 3350, 2225, 1695, 1485, 1470, 1290, 1200, 780, 760

参考例11

メチル 3-アミノ-2-N-[(2'-シアノ ビフェニル-4-イル)メチル]アミノベンゾアート(2.03g)とエチルオルトカルボナート(5元) の溶液に酢酸(0.37g)を加え、80℃で1時間かくはんした。反応液を濃縮して得られる残さを酢酸エチルに溶解させ、重ソウ水および水で洗浄した。溶媒を留去して得られる結晶を酢酸エチ ルーベンゼンから再結晶して無色結晶(2.01g, 86%)を得た。

融点 168.5-169.5℃

元素分析值

C(%) H(%) N(%)

計算值: 72.98; 5.14; 10.21

実測値: 72.71; 5.12; 9.97

 1 H - N M R (200 M H z, C D C ℓ_{3}) δ : 1.42(3 H, t, J = 7.1 Hz), 3.71(3 H, s), 4.63(2 H, q, J = 7.1 Hz), 5.59(2 H, s), 7.09(2 H, d, J = 8.4 Hz), 7.20(1 H, t, J = 7.9 Hz), 7.45 - 7.59(5 H, m), 7.69 - 7.80(2 H, m), 7.92(1 H, dd, J = 1.4, 7.8 Hz)

I R (KBr)cm⁻¹: 2225, 1725, 1550, 1480, 1430, 1350, 1280, 1250, 1040, 760, 750

参考例12

 $\frac{x+\nu}{(2'-\nu r) | (2'-\nu r) | (2$

エチル 3-アミノ-2-[(2'-シアノビフェニルー4-イル)メチル]アミノベンゾアート(1. 61g),エチルイソチオシアナート(1.5元),およびエタノール(1元)の混合液を室温で3日間かくはんした。反応液に酢酸エチルを加え、水洗,乾燥後濃縮乾固した。得られ粗結晶を酢酸エチルーへキサンから再結晶して、淡黄色結晶(1.92g,91%)を得た。

融点 108-110℃

j.

ŗ.

¹ H - N M R (200 M H z, C D C ℓ₃) δ: 1.15(3 H, t),
1.40(3 H, t), 3.50 - 3.70(2 H, br s), 4.37(2 H, q)

, 4.56(2 H, d), 6.07(1 H, t), 6.78(1 H, t), 7.19

- 7.24(1 H, m), 7.38 - 7.53(6 H, m), 7.63(1 H, dt)

, 7.72 - 7.76(1 H, m), 7.99(1 H, dd), 8.29(1 H, br s)

I R (KBr)cm⁻¹: 3375, 3320, 3150, 2975, 2220, 1740, 1680, 1540, 1510, 1450, 1300, 1225, 1180, 1150, 760, 750

参考例13

- 'H N M R (200 M H z, C D C ℓ_3) δ : 0.88(3II, t), 1.40(3II, t), 1.48 - 1.67(2II, m), 3.42 - 3.68(2 II, br s), 4.37(2II, q), 4.56(2II, d), 6.13(1II, t), 6.78(1II, t), 7.21 - 7.25(1II, m), 7.36 - 7.53 (6II, m), 7.64(1II, dt), 7.73 - 7.77(1II, m), 7.9 9(1II, dd), 8.20 - 8.40(1II, br s)
- I R (Neat) cm⁻¹: 3325, 3175, 2960, 2930, 2875, 2220, 1710, 1690, 1590, 1475, 1360, 1175, 1140, 1090, 1020, 760

参考例14

エチル 1-[(2'-シアノビフェニル-4-イル)メチル]-2-エチルアミノベンズイミダゾ -ル-7-カルボキシラート

エチル 2-[(2'-シアノビフェニルー4-

イル)メチル]アミノー3ー(エチルチオウレイド)ベンゾアート(1.8g)のエタノール(50㎡)溶液によう化メチル(4.5g)を加え、12時間加熱還流した。反応液に1N-塩酸(60㎡)を加え室温で30分間かくはんした後、濃縮乾固した。残さを酢酸エチルに溶解させ、重ソウ水および水で洗浄し、乾燥した。溶媒を留去し、残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製して、黄色シラップ(0.96g,58%)を得た。

- 1 H N M R (200M H z, C D C ℓ_{3}) δ : 1.23(6H, t),
 - 3.48 3.62(2H, m), 4.09(1H, t), 4.23(2H, q),
 - 5. 57(2II, s), 7. 15(1II, t), 7. 25(2II, d), 7. 40 7. 77(8II, m)
- I R (Neat) cm⁻¹: 3400, 3225, 2975, 2930, 2210, 1710, 1610, 1570, 1480, 1425, 1365, 1320, 1270, 1250, 1210, 1130, 1100, 1060, 770, 750

参考例15

エチル 1 - [(2'-シアノビフェニルー4- 1 - [(2'-シアノビフェニルー4- 1 - [(2'-シアノビフェニルー4-

<u>ゾールー7ーカルボキシ</u>ラート

参考例 14 と同様にしてエチル 2-[(2'-2)] シアノビフェニルー4-4 ル)メチル]アミノー3-(3-2) ロピルチオウレイド)ベンゾアート(2.0 g)およびよう化メチル(4.8 g)のエタノール(5.0 元)溶液から、目的物を黄色シラップ(1.2 g, 6.5 %)として得た。

「H - N M R (200 M H z, C D C ℓ_3) る: 0.87(3 H, t), 1.25(6 H, t), 1.52-1.70(2 H, m), 3.42-3.52(2 H, m), 4.12(1 H, t), 4.25(2 H, q), 5.58(2 H, s), 7.16(1 H, t), 7.29(2 H, d), 7.41-7.78(8 H, m)

I R (Neat) c m - 1: 3400, 3250, 2975, 2950, 2890, 2225, 1715, 1620, 1590, 1570, 1480, 1430, 1370, 1285, 1250, 1220, 1135, 1070, 760

参考例 1 6

 $\frac{\cancel{x} + \cancel{y} - 1 - [(2' - \cancel{y} + \cancel{y} + \cancel{y} + \cancel{y} + \cancel{y} - 1] - 2 - \cancel{y} + \cancel{y} +$

エチル 1-[(2'-シアノビフェニルー4-イル)メチル]-2-メトキシベンズイミダゾール $-7-カルボキシラート(1.3 g)のメタノール (50 ml)溶液に <math>5.2 \, M$ MeO Naのメタノール溶液 $(0.5 \, ml)$ を加え、 4 時間還流加熱した。反応液を濃縮して析出した結晶を 5 取し、メタノールから再結晶して無色プリズム晶 $(1.1 \, g, 85 \%)$ を得た。

融点 149-150℃

元素分析値 C24H18N3O3として

C(%) H(%) N(%)

計算值: 72.53 ; 4.82 ; 10.57

実測値: 72.38 ; 4.93 ; 10.44

 1 H - N M R (200 M H z, C D C ℓ_{3}) δ : 3. 75(3 H, s), 4. 26(3 H, s), 5. 69(2 H, s), 7. 09(2 H, d), 7. 23(1 H, t), 7. 37-7. 46(3 H, m), 7. 55-7. 65(2 H, m),

7.72-7.78(211, m)

実施例1

エチル 2-xトキシー1-[[2'-(1H-r)]トラゾールー5-4ル)ビフェニルー4-4ル]メチル]ベンズイミダゾールー7-カルボキシラート

エチル 1-[(2'-シアノビフェニル-4-イル)メチル]ー2ーエトキシベンズイミダゾール - 7 - カルボキシラート(0.7g)およびアジ化 トリメチルスズ(0.7g)をトルエン(15元)中、 4日間加熱還流した。反応液を濃縮乾固し、残さ にメタノール(20ml)および1N-塩酸(10ml) を加えて室温で30分間かくはんした。1N-カ セイソーダ水でpH3~4程度にした後、溶媒を 留去し、残さをクロロホルム-水で抽出した。有 機層を水洗,乾燥した後、溶媒を留去して得られ るシラップをシリカゲルカラムクロマトグラフィ ーで精製して結晶を得た。酢酸エチルーベンゼン から再結晶して無色結晶(0.35g,45%)を得 た。

融点 158-159℃

元素分析値 C28H24N8O3として

C(%) H(%) N(%)

計算值: 66.65; 5.16; 17.94

実測値: 66.61; 5.05; 17.84

 1 H - N M R (200M H z, C D C ℓ_{3}) δ : 1.09(3H, t)

1. 43(3H, t), 4. 02(2H, q), 4. 30(2H, q), 5. 57(2H, s), 6. 71(2H, d), 6. 83 - 6. 96(4H, m), 7. 27 - 7. 31(1H, m), 7. 40(1H, dd), 7. 55 - 7. 66(2H, m), 8. 04 - 8. 09(1H, m)

I R (KBr)cm⁻¹: 1720, 1605, 1540, 1470, 1430, 1250, 1040, 750

実施例2

<u>2-エトキシー1-[[2'-(1H-テトラゾール-5-イル)ビフェニルー4-イル]メチル]ベンズイミダゾールー7-カルボン酸</u>

エチル $2-x++\nu-1-[[2'-(1H-F)-1]$ トラゾールー5-4 ル)ビフェニルー4-4 ル]メチル]ベンズイミダゾールー7- カルボキシラート(0.24g)を1N- カセイソーダ水(1.5ml)を含むエタノール(4ml)中、80 で 1 時間反応させた。反応液を濃縮し、残さを水および酢酸エチルで抽出した。水層を1N- 塩酸でpH3 ~ 4 とし、析出した結晶を酢酸エチルーメタノールから再結晶して無色結晶(0.15g,67%)を得た。融点 183-185 で

元素分析値 C 24 H 20 N 6 O 3・1/5 H 2 O として

C(%) H(%) N(%)

計算值: 64.91; 4.63; 18.93

実測値: 65.04; 4.51; 18.77

 1 H - N M R (200 M H z, D M S O - d_e) δ : 1.38(3 II, t), 4.58(2 H, q), 5.63(2 II, s), 6.97(4 II, q), 7.17(1 II, t), 7.47 - 7.68(6 II, m)

I R (KBr)cm⁻¹: 1710, 1550, 1480, 1430, 1280, 1240, 1040, 760

実施例3

エチル 1-[(2'-シアノビフェニル-4-イル)メチル]-2-プロポキシベンズイミダゾール-7-カルボキシラート(0.69g)およびアジ化トリメチルスズ(0.7g)をトルエン(15ml)中、4日間加熱還流した。反応液を濃縮乾固し、残さにメタノール(20ml)および1N-塩酸

(10元)を加え、室温で30分間かくはんした。 1 N - カセイソーダ水でpH 3 ~ 4 程度にした後、 溶媒を留去し、残さをクロロホルム-水で抽出し た。水洗,乾燥した後、溶媒を留去して得られる シラップをシリカゲルカラムクロマトグラフィー で精製し、酢酸エチルーベンゼンから再結晶して 無色結晶(0.31g,43%)を得た。

1 5 7 - 1 5 9 ℃ 融点

II, m

元素分析値 C27H26N6O3として

C(%) H (%) N(%)

計算値: 67.21; 5.43;

17.42

実 測 値: 67.26; 5.45; 17.28

 1 H - N M R (200M H z, C D C ℓ_{3}) δ : 1.03(3H, t) 1.13(311, t), 1.75 - 1.92(211, m), 4.05(211, q), 4. 23(2H, q), 5. 57(2H, s), 6. 75(2H, d), 6. 90(2 II, d), 6.96(2II, d), 7.28 - 7.33(1II, m), 7.39 -7. 44(211, m), 7. 57 - 7. 62(211, m), 8. 07 - 8. 11(1)

I R (KBr)cm⁻¹: 1720, 1540, 1470, 1430, 1280, 1250, 1130, 1020, 750

実施例4

<u>2-プロポキシー1-[[2'-(1H-テトラゾ</u> <u>-ルー5-イル)ビフェニルー4-イル]メチル]</u> ベンズイミダゾールー7-カルボン酸

融点 174-175℃

元素分析値 C25H22N6O3・0.3H2Oとして

C(%) H(%) N(%)

計算値: 65.29; 4.95; 18.27

実測値: 65.41; 4.92; 18.20

 1 H - N M R (200M H z, D M S O - d₈) δ : 0.92(3

II, t), 1.70 – 1.87(2II, m), 4.47(2II, q), 5.63(2 II, s), 6.96(4II, dd), 7.16(1H, t), 7.42 – 7.67(6 II, m)

I R (KBr)cm⁻¹: 1700, 1550, 1430, 1290, 1240, 765

実施例5

エチル [1-(2'-シアノビフェニルー4ーイル)メチル]ー2ーメルカプトベンズイミダゾールー7ーカルボキシラート(4.1g)とアジ化トリメチルスズ(8.0g)のトルエン(100歳)溶液を4日間加熱還流した。溶媒を留去し、残さを濃塩酸(2 減)とメタノール(20 減)の混液中室温で20分間かくはんした。1Nーカセイソーダ水を加えてpH4程度とした後、酢酸エチルエステルで抽出した。有機層を水洗,乾燥した後、溶媒を留去して得られる粗結晶をクロロホルムから再

結晶して無色結晶(5.0g,89%)を得た。 融点 263-264℃(分解)

元素分析値 C24H20N8O2S・1/2H2Oとして

C(%) H(%) N(%)

計算值: 61.92; 4.55; 18.05

実測値: 61.99; 4.30; 17.86

¹ H - N M R (200 M H z, D M S O - d₈) δ: 1.10(3 H, t), 4.09(2 H, q), 5.82(2 H, br s), 6.87(2 H, d), 7.00(2 H, d), 7.26(1 H, t), 7.37 - 7.69(6 H, m)

I R (KBr) c m⁻¹: 1720, 1460, 1440, 1365, 1340, 1260, 1180, 1145, 1150, 1100, 990, 745

実施例 6

エチル 2-メルカプト-1-[[2'-(1H-テトラゾール-5-イル)ビフェニル-4-イル] メチル]ベンズイミダゾール-7-カルボキシラ -ト(0.68g)の1N-カセイソーダ溶液(3 0 №)を含むエタノール(10 №)溶液へよう化メチル(0.24g)を加え、室温で2時間かくはんした。反応液を希塩酸で中和して、析出する結晶をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製した。得られた結晶を酢酸エチルエステルから再結晶して無色プリズム晶(0.31g,44%)を得た。融点 207-208℃(分解)

元素分析値 C25H22N6O2Sとして

C(%) H(%) N(%)

計算值: 63.81; 4.71; 17.86

実測値: 63.55; 4.81; 17.50

 1 H - N M R (200 M H z, D M S O - d₈) δ : 1.13(3 II, t), 2.77(3 II, s), 4.14(2 II, q), 5.62(2 II, s), 6.84(2 II, d), 7.02(2 II, d), 7.26(1 II, t), 7.46 - 7.70(5 II, m)

I R (KBr)cm⁻¹: 1705, 1480, 1450, 1420, 1360, 1340, 1275, 1255, 1190, 1140, 1100, 1025, 990, 770, 750

実施例7

<u>エチル 2-メチルチオー1-[[2'-(1H-</u>

<u>テトラゾールー5ーイル)ビフェニルー4ーイル]メチル]ベンズイミダゾールー7ーカルボキシラート</u>

エチル 2ーメルカプトー1ー[[2'ー(1Hーテトラゾールー5ーイル)ビフェニルー4ーイル]メチル]ベンズイミダゾールー7ーカルボキシラート(0.91g)の1Nーカセイソーダ水溶液(4 を含むエタノール(13 ml)溶液によう化エチル(0.34g)を加え、室温で4時間かくはんした。反応液に希塩酸を加えpH4程度とし析出した。反応液に希塩酸を加えpH4程度とし析出したがラフィーで精製した。得られた結晶を酢酸エチルエステルから再結晶して無色プリズム晶(0.55g,57%)を得た。

融点 153-154℃(分解)

元素分析値 C26H24N6O2Sとして

C(%) H(%) N(%)

計算値: 64.44; 4.99; 17.34

実測値: 64.37; 5.05; 17.20

 1 H - N M R (200M H z, C D C ℓ_{3}) δ : 1.19(3II, t),

- 1. 37(3II, t), 3. 20(2II, q), 4. 12(2II, q), 5. 67(2II, s), 6. 75(2II, d), 6. 92(2II, d), 7. 05(1II, t), 7. 26-7. 34(2II, m), 7. 50(1II, dd), 7. 53-7. 63(2II, m), 8. 05-8. 11(1II, m)
- I R (KBr) cm⁻¹: 1715, 1450, 1420, 1365, 1345, 1280, 1260, 1195, 1145, 1110, 1035, 1015, 990, 760, 745

実施例8

エチル 2 - プロピルチォー1 - [[2'-(1]]] H - テトラゾール - 5 - イル) ビフェニル - 4 - イル] メチル] ベンズイミダゾール - 7 - カルボ + シラート

エチル 2ーメルカプトー1ー [[2'-(1Hーテトラゾールー5ーイル) ビフェニルー4ーイル] メチル] ベンズイミダゾールー7ーカルボキシラート(0.91g) の1Nーカセイソーダ水溶液(4.0 ml) を含むエタノール(13 ml) 溶液によう化プロピル(0.37g) を加え室温で5時間撹拌した。反応液に希塩酸を加え、pH4程度として析出した結晶を濾取した後、シリカゲ

ルカラムクロマトグラフィーで精製した。 得られた結晶を酢酸エチルエステルーへキサンから再結晶して無色プリズム晶(0.4g,40%) を得た。

融点 177-178℃(分解)

元素分析値 C27H26N6O2Sとして

C (%) H (%) N (%)

計算值:65.04; 5.26; 16.85

実測値:64.88; 5.25; 16.78

 1 H - N M R (200MHz, CDC ℓ_{3}) δ :1.04(3H, t),

1.19(3H, t), 1.76(2H, m), 3.18(2H, t), 4.12

(2II, q), 5.69(2II, s), 6.75(2H, d), 6.93(2H, d),

7.05(1H, t), 7.27-7.34(2H, m), 7.50(1H, dd),

7.54-7.63(2II, m), 8.07-8.12(1II, m)

IR (KBr) cm⁻¹: 1715, 1450, 1420, 1380,

1365, 1350, 1280, 1260, 1190, 1145, 1035,

1020, 990, 760, 745

実施例9

 $\frac{2-x+v+x-1-[[2'-(1H-r+v)+v-1-[[2'-(1H-r+v)+v-1-v-1]])}{2-x+v+x-1-[[2'-(1H-r+v)+v-1-v-1]]}$

チル]ベンズイミダゾール-7-カルボン酸

エチル 2ーメチルチオー1ー[[2'-(1Hーテトラゾールー5ーイル)ビフェニルー4ーイル]メチル]ベンズイミダゾールー7ーカルボキシラート(0.2g)を1Nーカセイソーダ水溶液(1.3ml)を含むメタノール(5ml)溶液中、2時間加熱還流した。希塩酸を加えてpH4程度として析出した結晶を濾取し、酢酸エチルエステルーへキサンから再結晶して、無色結晶(0.17g,81%)を得た。

融点 223-225℃(分解)

.;

元素分析値 C 23 H 18 N 8 O 2 S ・ 1/2 C 4 H 8 O 2 として

C (%) H (%) N (%)

計算値: 61.72: 4.56; 17.27

実測値: 61.59; 4.54; 17.54

 $^{1}H - NMR$ (200MHz, DMSO-d₆) δ :2.75(3H,s),

5.76(2II, s), 6.88(2II, d), 7,01(2II, d), 7.25

(1H, t), 7.47-7.66(5H, m), 7.82(1H, d)

IR (KBr) cm⁻¹: 1710, 1485, 1450, 1420,

1370, 1345, 1320, 1280, 1245, 1195, 1150, 990, 780, 760

実施例10

2-エチルチオー1-[[2'-(1H-テト ラゾール-5-イル) ビフェニルー4ーイル] メ チル] ベンズイミダゾールー7-カルボン酸

元素分析値 C24H20N6O2Sとして

C (%) H (%) N (%)

計算値:63.14; 4.42; 18.41

実測値:62.89; 4.35; 18.15

¹ H - N M R (200 MII z, DMSO-d₆) δ:1.39(3II, t),
3.36(2II, q), 5.76(2II, s), 6.87(2II, d), 7.01
(2II, d), 7.25(1II, t), 7.47-7.69(5II, m), 7.82
(1II, dd)

Ľ.

31

IR (KBr) cm⁻¹: 1695, 1450, 1415, 1350, 1275, 1225, 1190, 1180, 1145, 755, 740 実施例 1 1

2-プロピルチオー1-[[2'-(1H-テ トラゾール-5-イル) ビフェニルー4ーイル] メチル] ベンズイミダゾール-7-カルボン酸

エチル 2ープロピルチオー1ー[[2'ー(1Hーテトラゾールー5ーイル) ビフェニルー4ーイル] メチル] ベンズイミダゾールー7ーカルボキシラート(0.25g) を1Nーカセイソーダ水溶液(1.5 ml) を含むメタノール(5 ml) 中、2時間加熱還流した。メタノールを留去し、1Nー塩酸でpH3~4程度とし析出した結晶を濾取し、酢酸エチルーヘキサンから再結晶して無色結晶(0.21g,91%)を得た。

融点 222-223℃ (分解)

元素分析値 C25H21N6O2Sとして

C (%) H (%) N (%)

計算値:63.95; 4.51; 17.90

実測値:63.78; 4.85; 17.59

 1 H - N M R (200MHz, DMSO-d₈) δ :0.99(3H, t),

- 1.67-1.85(2H, m), 3.35(2H, t), 5.77(2H, s),
- 6.87(211,d), 7.01(211,d), 7.25(111,t), 7.46-
- 7.70(511, m), 7.82(111, dd)

IR(KBr)cm⁻¹: 1700, 1450, 1280, 1240, 1195, 1145, 755, 740

実施例12

2-プロポキシー1-[[2'-(1H-テトラゾール-5-イル)ビフェニルー4-イル]メチル]ベンズイミダゾール

2ープロポキシベンズイミダゾール(0.71g)のDMF(10M)溶液を氷冷下撹拌しながら水素化ナトリウム(60%油性,0.24g)を加え、20分間撹拌した。Nートリフェニルメチルー5ー[2ー(4ーブロモメチルビフェニル)]テトラゾール(2.3g)を加え、室温で5時間

融点 177-179℃ (分解) 元素分析値 C24H22N6Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算値:70.23; 5.40; 20.47

実測値:69.93; 5.43; 20.22

 1 H - N M R (200MHz, DMSO-d₆) δ :0.95(3H, t),

1.70-1.88(211, m), 4.46(211, t), 5.23(211, s),

7.04-7.10(4H, m), 7.20(2H, d), 7.38-7.43 (2H, m), 7.48-7.70(4H, m)

IR(KBr)cm⁻¹: 1540, 1535, 1485, 1475, 1450, 1425, 1385, 1285, 1270, 1040, 980, 755, 745

実施例13

 $\frac{\cancel{x} + \cancel{y} - 2 - \cancel{x} + \cancel{y} - 1 - [[2' - (1H) - 7 + \cancel{y} - \cancel{y} - \cancel{y} - 1 - [[2' - (1H) - 7 + \cancel{y} - 1 - 1]]}{\cancel{y} + \cancel{y} - \cancel{y}$

メチル 1-[(2'-シアノビフェニルー4-イル)メチル]-2-エトキシベンズイミダゾールー7-カルボキシラート(1.85g)およびアジ化トリメチルスズ(2.80g)をトルエン(15元)中、1日間加熱環流した。反応液を設にメタノール(50元)および1N-塩酸(20元)を加えて室温で30分間撹拌した。1N-カセイソーダ水でpH3~4程度にした後、溶媒を留去して得られるシラップをシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製して

晶を得た。酢酸エチルーベンゼンから再結晶して 無色結晶(1.16g,56%)を得た。

191-193℃ (分解) 融点

元素分析値 C25H22N6O3·1/5H2Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算値: 65.58; 4.75; 18.53

実測値:65.55; 4.93; 18.35

 1 H - N M R (200 MHz, CDCQ₃) δ : 1.43(3H, t, J=

7.0 Hz), 3.57(3 H, s), 4.30(2 H, q, J=7.0 Hz),

5. 54(2II, s), 6. 72(2II, d, J=8. 2), 6. 84-6. 97(4H,

m), 7.28-7.33(1H, m), 7.40(1H, dd, J=1.8, 7.0

Hz), 7.57-7.62(2H, m), 8.03-8.07(1H, m)

IR (KBr)cm⁻¹: 1720, 1550, 1475, 1430, 1280, 1250, 1040, 755, 735

実施例14

<u>/-</u>

エチル 2-エチルアミノ-1-[[2'-(1 <u>Hーテトラゾールー5ーイル)ビフェニルー4</u>ー イル] メチル] ベンズイミダゾールー7ーカルボ キシラート

エチル 1-[(2'-シアノビフェニル-4-

イル)メチル] -2-エチルアミノベンズイミダゾール-7-カルボキシラート(1.23g)およびアジ化トリメチルスズ(2.80g)のトルエン(15元)溶液を40時間加熱還流した。析出物を濾取し、メタノール(50元)に懸濁させ、1N-塩酸(15元)を加えて室温で10分間撹拌した。1N-カセイソーダ水でpH5程度とした後、クロロホルムで抽出した。有機層を水洗,乾燥後濃縮乾固した。得られた残渣をシリカゲルトを燥後濃縮乾固した。得られた残渣をシリカゲルー酢酸エチルから再結晶して無色結晶(0.83g,61%)を得た。

融点 166-168℃

i.

- ¹ H N M R (200MHz, CDCl₃) δ: 1.13(3H, t,),
 1.21(3H, t), 3.43(2H, q), 4.13(2H, q), 5.48
 (2H, s), 6.78(2H, d), 6.99(2H, d), 7.07(1H, t),
 7.22 (1H, dd), 7.42-7.49(2H, m), 7.54-7.69
 (3H, m)
- IR (KBr) cm⁻¹: 1720, 1650, 1310, 1285, 765, 755, 750

実施例15

24

エチル 2-プロピルアミノー1-[[2'-(1]] H-テトラゾールー5-イル) ビフェニルー4- イル] メチル] ベンズイミダゾールー<math>7-カルボ キシラート

エチル 1-[(2'-シアノビフェニルー4-イル)メチル] -2-プロピルアミノベンズイミダゾールー7-カルボキシラート (1.20g) およびアジ化トリメチルスズ (2.7g) のトルエン溶液を50時間加熱還流した。析出物を濾出エン溶液を50時間加熱量に懸濁させ、1N-ル(20៧)に懸濁させ、1N-ルを加え室温で10分間撹拌した。クロホルムで加出した。有機層を水洗、乾燥後後のロホルムで加出した。有機層を水洗、乾燥後後のマトグラフィーで精製し、メタノールー酢酸マトグラフィーで精製し、メタノールー酢酸マトグラフィーで精製し、メタノールー酢酸マトグラフィーで精製し、メタノールー酢酸マトグラフィーで精製し、メタノールー酢酸マトグラフィーで精製し、メタノールー酢酸マトグラフィーで精製し、メタノールー酢酸マトグラフィーで精製し、メタノールー酢酸マトグラフィーで精製し、メタノールー酢酸マトグラフィーで精製し、メタノールー酢酸マトグラフィーで精製し、メタノールー酢酸ストグラフィーで精製し、メタノールー酢酸ストグラフィーで精製し、メタノールー酢酸ストグラフィーで精製し、メタノールー酢酸ストグラフィーで精製し、メタノールー酢酸ストグラフィーで精製し、メタノールー酢酸ストグラフィーで精製し、メタノールードである。

融点 170-172℃

 1 H - N M R (200MHz, CDCQ $_{3}$) δ : 0.89(3H, t),

- 1. 14(3II, t), 1. 52-1. 70(2II, m), 3. 35(2II, t),
 4. 14(2II, q), 5. 49(2II, s), 6. 77(2II, d), 6. 99
 (2II, d), 7. 05 (1II, t), 7. 21(1II, dd), 7. 397. 47(2II, m), 7. 50-7. 65(3II, m)
- IR (KBr) cm⁻¹: 1720, 1670, 1660, 1290, 1270, 760

実施例16

2-エトキシー1-[[2'-(N-トリフェニ ルメチルテトラゾール-5-イル) ビフェニルー 4-イル] メチル] ベンズイミダゾール-7-カ ルボン酸

2ーエトキシー[[2'ー(1Hーテトラゾールー5ーイル)ビフェニルー4ーイル]メチル]ベンズイミダゾールー7ーカルボン酸(2.07g)の塩化メチレン(10元)溶液に、トリチルクロリド(1.59g)およびトリエチルアミン(0.8元)を加えて室温で1時間かくはんした。反応液を水洗,乾燥後、溶媒を留去して得られる残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製した。得られた粗結晶を酢酸エチルーベンゼンから再結晶して無

色結晶(2.12g,66%)を得た。

融点 168-170℃

元素分析値 C 43 H 34 N 8 O 3 として

C(%) H(%) N(%)

計算値: 75.64 ; 5.02 ; 12.31

実測値: 75.37 ; 4.96 ; 12.20

 1 H - N M R (200 MII z, CDC ℓ_{3}) δ : 1.40(3 II, t),

4.61(2II, q), 5.58(2II, s), 6.76(2II, d), 6.91-

6.96(8H, m), 7.12(1H, t), 7.17-7.41(12H, m),

7.60(111, dd), 7.73-7.82(211, m)

実施例17

 $\frac{\mathcal{C}'' - (1 \, \mathbf{H} - \mathbf{r} \, \mathbf{h} \, \mathbf{r}) \times \mathcal{F} \, \mathcal{N}}{[[2' - (1 \, \mathbf{H} - \mathbf{r} \, \mathbf{h} \, \mathbf{r}) \times \mathbf{r} - \mathbf{r}) \times \mathcal{F} \, \mathcal{N}] \times \mathcal{F} \, \mathcal{N}$

2-エトキシー1-[[2'-(N-トリフェニル メチルテトラゾールー5-イル)ビフェニルー4 -イル]メチル] ベンズイミダゾールー7-カル ボン酸のDMF溶液に炭酸カリウム(0.53g) およびよう化ピバロイルオキシメチル(0.94g) を加え、室温で30分間撹拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水洗,乾燥後、溶媒を留去した。得られた残さをメタール(30元)に溶解させ、1N-塩酸(6元)を加えて、室温で1時間かくはんした。反応液を濃縮した後、水を加え酢酸エチルで抽出した。有機層を水洗,乾燥した後、溶媒を留去し、残さをカゲルカラムクロマトグラフィーで精製した。得に、がルカラムクロマトグラフィーで精製した。時間をかけれた粗結晶を酢酸エチルーへキサンから再結晶して無色結晶(1.13g,63%)を得た。

融点 104-106℃

元素分析值 C30H30N8O5·1/5C4H8O2·

1/5C 6H 14として

C(%) H(%) N(%)

計算値: 65.06 ; 5.90 ; 14.32

実測値: 64.79 ; 5.85 ; 14.43

 1 H - N M R (200MHz, CDC ℓ_{3}) δ : 1.13(9H, s),

1. 44(3II, t), 4.37(2II, q), 5.61(2II, s), 5.68(2II, s), 6.80(2II, d), 6.93(2II, d), 6.99-7.11(2II, m), 7.33-7.37(1II, m), 7.49-7.54(1II, m), 7.59

-7.62(211, m), 8.03-8.07(111, m)

実施例18

2-エトキシー1-[[2'-(N-トリフェニル メチルテトラゾールー5ーイル)ビフェニルー4 ーイル]メチル]ベンズイミダゾールー7ーカルボ ン酸(0.5g)のDMF(5 ៧)溶液に炭酸カリウ ム(0.12g)およびシクロヘキシル 1-よう 化エチルカーボナート(0.26g)を加え、室温 で1時間かくはんした。反応液に水を加え酢酸ェ チルで抽出した。有機層を水洗、乾燥した後、溶 媒を留去した。残さをメタノール(10㎖)に溶解 させ、1 N - 塩酸(2 ル)を加え室温で1時間かく はんした。反応液を濃縮した後、水を加え酢酸エ チルで抽出した。有機層を水洗、乾燥した後、溶 媒を留去して得られる残さをシリカゲルカラムク

ロマトグラフィーで精製し、無色粉末(0.21g, 47%)を得た。

融点 103 - 106 ℃

元素分析値 C33N34N6O8として

C(%)

H (%)

N(%)

計算值:

64.91 ; 5.61 ;

;

実測値: 64.94 ; 5.71

実施例19

٠

<u>メチル 2-メトキシー1-[[2'-(1H-テ</u> トラゾールー'5ーイル)ビフェニルー4ーイル]メ チル]ベンズイミダゾール-7-カルボキシラー <u>ト</u>

メチル [1-(2'-シアノビフェニル-4-イル)メチル]ー2-メトキシベンズイミダゾール - 7 - カルボキシラート(0.60g)とアジ化ト リメチルスズ(1.5g)をトルエン(15៧)中、 4 0時間加熱還流した。析出した結晶をメタノー ル(10 20)に溶解させ、1 N - 塩酸(3 20)を加え 室温で10分間かくはんした。反応液を濃縮し1 N-カセイソーダ水でpH3~4とし、酢酸エチ

ルで抽出した。有機層を水洗, 乾燥後、溶媒を留 去し、残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィ ーで精製した。得られた粗結晶を酢酸エチルから 再結晶して、無色プリズム晶(0.65g, 65%) を得た。

融点 165-166℃

元素分析値 C 24 H 20 N 8 O 3・1/10 H 2 O として

C(%)

H (%)

N(%)

計算值: 65.18 ; 4.60 ; 19.00

10

٠.

実測値: 64.91 ; 4.49 ; 18.99

 1 H - N M R (200MHz, CDCQ₃) δ : 3.64(3H, s),

- 3.93(3II,s), 5.55(2II,s), 6.75(2II,d), 6.90-
- 7.01(4H, m), 7.31-7.36(1H, m), 7.49(1H, dd),
- 7.55-7.64(2H, m), 8.03-8.07(1H, m)

実施例20

<u>2 - メトキシー1 - [[2'-(1 H - テトラゾー</u> ルー5-イル)ビフェニルー4-イル]メチル]ベ <u>ンズイミダゾールー7-カルボン酸</u>

メチル 2-メトキシ-1-[[2'-(1H-テ トラゾールー5ーイル)ピフェニルー4ーイル]メ チル]ベンズイミダゾールー7ーカルボキシラート(0.22g)のメタノール(10元)溶液に1Nーカセイソーダ水(1.5元)を加え、6時間加熱 還流した。反応液を濃縮し、残さに水を加え1Nー塩酸でpH3~4とした。析出した結晶をメタノールークロロホルムから再結晶して無色針状晶(0.17g,77%)を得た。

融点 208-209℃

元素分析値 C23H18N8O3・0.7H2Oとして

C (%)

H (%)

N (%)

計算值: 62.92

. 92 ; 4

4.45 ; 19.14

実測値: 62.81 ;

4.08 ; 19.19

 1 H - N M R (200MHz, DMSO-d₈) δ : 4.15(3H, s),

5. 63(2H, s), 6. 90(2H, d), 7. 00(2H, d), 7. 18(1 H, t), 7. 46-7. 70(6H, m)

実施例21

<u>.</u>-

ーテトラゾールー5ーイル)ビフェニルー4ーイ. ル]メチル]ベンズイミダゾールー7ーカルボキシ ラート(0.52g)のエタノール(5 2)溶液に、 1 N - カセイソーダ水溶液(4 減)を加え、80℃ で2時間かくはんした。反応液を濃縮して1N-塩酸でpH4~5とした後、析出した結晶をろ取 しメタノールークロロホルムから再結晶して無色 結晶(0.3g, 63.4%)を得た。

2 4 0 - 2 4 2 °C 融点

元素分析値 C24H21N7O2・1.1H2Oとして

C(%)

H (%)

N(%)

計算值: 62.76; 5.09;

21.35

実測値: 62.65 ;

5.15 ; 21.23

 1 H - N M R (200MHz, DMSO-d₆) δ : 1.20(3H, t),

3.43(211,q), 5.62(211,s), 6.85(211,d), 6.99(2 H, d), 7.10(1H, t), 7.34(1H, d), 7.44-7.68(5H, m)

実施例22

<u>2 - プロピルアミノー1 - [[2'-(1 H - テト</u> ラゾールー5ーイル)ビフェニルー4ーイル]メチ

ル]ベンズイミダゾール-7-カルボン酸

実施例21と同様にして、収率73%で得た。 融点 2 4 4 - 2 4 6 ℃

元素分析値 C25H23N7O2・1/2H2Oとして

C(%)

H (%)

N(%)

計算值:

64.92 ; 5.23 ;

21.20

実測値:

64.79 ; 5.27 ;

21.08

実験例1 アンジオテンシン受容体へのアンジオ

テンシンーⅡ結合阻害効果

[実験方法]

Douglas らの方法[Endocrinology, <u>102</u>, 685-696(1978)]を改変してアンジオ テンシンⅡ(A - Ⅱ) - 受容体結合阻害実験を行っ た。ウシ副腎の皮質よりA-II受容体膜分画を調 整した。

本発明化合物(10-6Mまたは10-7M)および ¹²⁵ [- アンジオテンシン [[(¹²⁵ [- A [])(1.8 5 kBq/50μℓ)を受容体膜分画に加えて、室温 にて1時間インキュベートした。 結合と遊離の 125 I - A - IIをフィルター(Whatman GF/B

filter)により分離し、受容体に結合した 125 I- A - II の放射活性を計測した。

[実験結果]

本発明化合物に関する実験成績は表1に示す。 実験例2 <u>A-II昇圧反応作用に対する本発明化</u> 合物の抑制効果

[実験方法]

Jc1:SDラット(9週令、雄)を用いた。実験前日、ペントバルビタールNa麻酔下に大腿動脈および静脈に留置カニューレをほどこし、実験画で絶食、水自由摂取の条件下で飼育した。実験当日、動脈カニューレを血圧トランス録した。一般接続し、平均血圧をポリグラフで記録した。一般投与前に対照になるAーII(30ng/kg)の静脈内投与による昇圧反応を求めた。薬物を経内投与し、その後各測定点においてAーIIを静脈内投与し、その後各測定点においてAーIIを静脈内投与し、同様に昇圧反応を求め薬物投与前および投与し、同様に昇圧反応を求め薬物投与前および投与の反応を比較して抑制率を求めた。

[実験結果]

本発明化合物に関する実験成績は表1に示す。

ベンズイミダゾール誘導体の アンジオテンシン [[拮抗作用 R²

実施例	R	1 Y	R 2	R ′	結合阻	害作用(%)	昇圧抑制作用
番号					1×10 ⁻⁷	M 1×10-6	
1	Et	0	Tet	COOEt	46	82	
2	Et	0	Tet		61	91	+++a)
3	Pr	0	Tet	COOEt	16	48	+++
4	Pr	0	Tet	COOII	40	79	+++
6	Мe	S	Tet	COOEt	2	26	+++
7	Ме	S	Tet	COOII	51	82	+
8	Et	S	Tet	COOEt	17	54	+++
9	Et	s	Tet	COOII	41	1	+++
10	Pr	s	Tet	COOEt	7	80	+++
11	Pr	s	Tet	СООН	NT ^b	32	NT
13	Et	0	Tet	COOMe	NT	NT	+++
17	Et	0	Tef	0	NT NT	NT	+++
				COOCII2OCtBu	18 1	NT	+++
18	Et	0	Tet	Cu o	NT	Na	
				COOCII — OCO⟨ \	14 1	NT	+++
				000			

a) + + +
$$\geq$$
 7 0 %> + + \geq 5 0 % \geq + > 3 0 %> - b) NT, not tested

代理人 弁理士 岩 田 弘(ほか4名)

IN THE MATTER OF Japanese Patent
Application in the name of
TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.

DECLARATION

I, Takao IMAIZUMI of Kawase and Saito International Patent and Trademark Office, Akasaka-Taisei Building, 1-1-18, Akasaka, Minato-ku, Tokyo, Japan, do hereby solemnly and sincerely declare that I am well acquainted with the English and Japanese languages and that attached document "A" is a full, true and faithful translation of the document "B", a certified official copy of the documents in respect of a patent application filed in Japan on May 30, 1990 under No. 141942/1990.

Signed this 21st day of June, 1991

Takao IMAIZUMI

PATENT OFFICE JAPANESE GOVERNMENT

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

Date of Application: May 30, 1990

Application Number: 141942/1990

Applicant : TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.

April 12, 1991

Commissioner, Patent Office

Satoshi UEMATSU

(sealed)

Certified No. 3-8256

Priority claimed according to International Classification: the Provisons of Section 42 (2-1) CO7D 235/24 of the Japanese Patent Law

Original Filling Date: April 27, 1990
Original Patent Application No:
Patent Application (5) filed on April 27, 1990

PATENT APPLICATION (1)

May 30, 1990

Honorable Director-General Patent Office

1. Title of the Invention: Benzimidazole Derivatives

- 2. The Number of Invention claimed being: 1
- 3. Inventor

4.

Address: 15-711, 4 Kamokogahara 1-chome Higashinada-ku, Kobe, HYOGO 658, JAPAN

Name Tekehiko Naka, and other

4. Applicant

Address: 3-6, Doshomachi 2-chome

Chuo-ku, Osaka-shi, OSAKA, JAPAN

Name: (293) TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.

Representative: Yoshimasa Umemoto

5. Agent

Address: c/o Osaka Factory of Takeda Chemical Industries,

Ltd., 17-85, Jusohonmachi 2-chome, Yodagawa-ku,

Osaka-shi, OSAKA, JAPAN

Name : Patent Attorney (8954) Hiroshi Iwata,

and four others

Tokyo Branch: Phone 278-2218, 2219

- 6. List of the Attached Documents
 - (1) Specification

____ v

1 1

- (2) Power of Attorney
- (3) Copy of Application
- 7. Inventors and agents other than those indicated above
 - (1) Inventors

Address: 5-19, Oharano-kamisatotorimicho

Nishikyo-ku, KYOTO 610-11 JAPAN

Name : Kohei Nishikawa

(2) Agents

Address: 12-10, Nihonbashi 2-chome, Chuo-ku, Tokyo, Japan

Name : Patent Attorney (7195) Yasuo Asai

Address: c/o Osaka Factory

TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.

17-85, Jusohonmachi 2-chome, Yodogawa-ku,

Osaka-shi, Japan

Name : Patent Attorney (7395) Tadao Asahina

Address: c/o Osaka Factory

TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.

17-85, Jusohonmachi 2-chome, Yodogawa-ku,

Osaka-shi, Japan

Name : Patent Attorney (7701) Ryuu Iwatani

Address: c/o Osaka Factory

TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.

17-85, Jusohonmachi 2-chome, Yodogawa-ku,

Osaka, Japan

Name : Patent Attorney (7964) Hiroshi Mukai

SPECIFICATION

1. TITLE OF THE INVENTION

Benzimidazole Derivatives

2. CLAIM

A compound of the formula:

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$R^2$$

wherein the ring A is a benzene ring which may optionally contain substitution; R^1 is hydrogen or an optionally substituted hydrocarbon residue; R^2 is a group capable of forming an anion or a group convertible thereinto; X is a direct bond or a spacer having an atomic length of two or less between the phenylene group and the phenyl group; Y is -0-, $-S(0)_m-$ or $-N(R^4)-$ wherein m is an integer of 0, 1 or 2 and R^4 is hydrogen or an optionally substituted alkyl group; and n is an integer of 1 or 2; or a pharmaceutically acceptable salt thereof.

3. DETAILED DESCRIPTION OF THE INVENTION [FIELD OF THE INVENTION]

The present invention relates to novel benzimidazole derivatives having potent pharmacological actions and intermediates for the preparation thereof. More particularly, the present invention relates to compounds having the following formula:

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow R^2$$

$$(I)$$

wherein the ring A is a benzene ring which may optionally contain substitution; R^1 is hydrogen or an optionally substituted hydrocarbon residue; R^2 is a group capable of forming an anion or a group convertible thereinto; X is a direct bond or a spacer having an atomic length of two or less between the phenylene group and the phenyl group; Y is -0-, $-S(0)_m-$ or $-N(R^4)-$ wherein m is an integer of 0, 1 or 2 and R^4 is hydrogen or an optionally substituted alkyl group; and n is an integer of 1 or 2; and the pharmaceutically acceptable salts thereof, which have potent anti-hypertensive activity and strong angiotensin $\mathbb I$ antagonistic activity. They are useful as therapeutic agents for treating circulatory diseases such as hypertensive diseases, heart diseases (e.g. hypercardia, heart failure, cardiac infarction, etc.), strokes, cerebral apoplexy, etc.

[BACKGROUND OF THE INVENTION AND PROBLEM TO BE SOLVED]

The renin-angiotensin system is involved in the homeostatic function to control systemic blood pressure, the volume of body fluid, balance among the electrolytes, etc., associated with the aldosterone system. Development of angiotensin II converting enzyme inhibitors (ACE inhibitor) (this converting enzyme produces angiotensin II which possesses a strong vasoconstrictive action) has clarified the relation between the renin-angiotensin system and hypertension. Since angiotensin II constricts blood vessel to elevate blood pressure via the angiotensin II receptors on the cellular

membranes, angiotensin II antagonists, like the ACE inhibitor, would be useful in treating hypertension caused by angiotensin.

It has been reported that various angiotensin II analogues such as saralasin, $[Sar^1,Ile^8]AII$, and the like, possess potent angiotensin II antagonist activity.

It has, however, been reported that, when peptide antagonists are administered parenterally, their actions are not prolonged and, when administered orally, they are ineffective (M. A. Ondetti and D. W. Cushman, Annual Reports in Medicinal Chemistry, 13, 82-91 (1978)).

It would be highly desirable to develop a non-peptide angiotensin II antagonist which overcomes these drawbacks. In the earliest studies in this field, imidazole derivatives having angiotensin II antagonist activity have been disclosed in Japanese Patent Laid Open No. 71073/1981; No. 71074/1981; No. 92270/1982; No. 157768/1983; USP No. 4,355,040, No. 4,340,598, etc. Later, improved imidazole derivatives are disclosed in European Patent Laid Open No. 0253310, No. 0291969, No. 0324377, Japanese Patent Laid Open No. 23868/1988; and No. 117876/1989. Further, pyrole, pyrazole, and triazole derivatives are disclosed as angiotensin II antagonists in European Patent Laid Open No. 0323841, and Japanese Patent Laid Open No. 287071/1989.

USP No. 4,880,804 discloses benzimidazole derivatives having an angiotensin ${\rm II}$ receptor antagonistic action, which are intravenously active <u>in vivo</u> in rats with renal hypertension. Examples of such benzimidazole derivatives are those represented by the following formula (A):

$$\begin{array}{c|c}
CH_2 & \\
R^{2^{*}} & \\
R^{3}
\end{array}$$
(A)

wherein substituents, for example, in the 5- and/or 6-position are hydroxymethyl, methoxy, formyl, chloro, or carboxy. Although most compounds among those exemplified are orally inactive, it is said that only the 6-hydroxymethyl and 6-chloro compounds are orally effective (100 mg/kg or less). It is, however, believed that the activity of even these disclosed compounds is insufficient for clinical uses.

[MEANS FOR SOLVING THE PROBLEM]

The present invention provides novel benzimidazole derivatives having potent anti-hypertensive activity and strong angiotensin II antagonistic action, which are of practical value in clinical use as therapeutic agents.

The present inventors considered that compounds functioning to control the renin-angiotensin system as well as clinically useful for the treatment of circulatory diseases such as hypertensive diseases, heart diseases (e.g. hypercardia, heart failure, cardiac infarction, etc.), strokes, cerebral apoplexy, etc. are required to have potent angiotensin II receptor antagonistic activity and to exert strong oral and long-lasting angiotensin II antagonist action. Extensive investigations were made based on those consideration. As a result of this research, the present inventors have succeeded in synthesizing novel 2-substituted benzimidazole derivatives (I) possessing highly angiotensin II receptor antagonistic activity as well as exerting strong oral

and long-lasting angiotensin ${\rm I\!I}$ antagonistic and anti-hypertensive action and developed the present invention.

The present invention relates to benzimidazole derivatives having the formula I:

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow R^2$$

$$(I)$$

wherein the ring A is a benzene ring which may optionally contain substitution; R^1 is hydrogen or an optionally substituted hydrocarbon residue; R^2 is a group capable of forming an anion or a group convertible thereinto; X is a direct bond or a spacer having an atomic length of two or less between the phenylene group and the phenyl group; Y is -0-, $-S(0)_m-$ or $-N(R^4)-$ wherein m is an integer of 0, 1 or 2 and R^4 is hydrogen or an optionally substituted alkyl group; and n is an integer of 1 or 2; and the pharmaceutically acceptable salts thereof.

With regard to the foregoing formula (I), hydrocarbon residues for R¹ include, for example, alkyl, alkenyl, alkynyl, cycloalkyl, aryl, and aralkyl groups. Among them, alkyl, alkenyl, and cycloalkyl groups are preferable.

Alkyl groups for R¹ are lower alkyl groups having 1 to about 8 carbon atoms, which may be straight or branched, and include, for example, methyl, ethyl, propyl, isopropyl, butyl, isobutyl, sec-butyl, t-butyl, pentyl, i-pentyl, hexyl, heptyl, octyl, and the like. The above-mentioned alkyl groups may be substituted with hydroxyl, an optionally substituted amino group (e.g. amino, methylamino, etc.), halogen, a lower (C_{1-4}) alkoxy group or the like.

Alkenyl groups for R¹ are lower alkenyl groups having 2 to about 8 carbon atoms, which may be straight or branched, and include, for example, vinyl, propenyl, 2-butenyl, 3-butenyl, isobutenyl, octenyl, and the like.

Cycloalkyl groups for R¹ are lower cycloalkyl groups having 3 to about 6 carbon atoms, and include, for example, cyclopropyl, cyclobutyl, cyclopentyl, cyclohexyl, and the like.

Aralkyl groups for R¹ include, for example, phenyl-lower (C_{1-4}) alkyl such as benzyl, phenethyl, and the like, and the aralkyl group may be substituted with, for example, halogen (e.g. F, Cl, Br, etc.), nitro, lower (C_{1-4}) alkoxy (e.g. methoxy, ethoxy, etc.), lower (C_{1-4}) alkyl (e.g. methyl, etc.), or the like at various positions of the benzene ring.

Aryl groups for R' include, for example, phenyl and the aryl group may be substituted with, for example, halogen (e.g. F, Cl, Br, etc.), nitro, lower (C_{1-4}) alkoxy (e.g. methoxy, ethoxy, etc.), lower (C_{1-4}) alkyl (e.g. methyl, etc.), or the like at various positions of the benzene ring.

Among the above-mentioned groups for R¹, preferred examples are optionally substituted alkyl groups (e.g. lower (C_{2-5}) alkyl groups optionally substituted with hydroxyl, an amino group, halogen or a lower (C_{1-4}) alkoxy group).

Examples of groups capable of forming an anion and groups convertible thereinto for R^2 include carboxyl, tetrazolyl, trifluoromethanesulfonic amide (-NHSO₂CF₃), phosphoric acid, sulfonic acid, cyano, lower (C_{1-4}) alkoxycarbonyl, and the like. These groups may be protected with, for example, an optionally substituted lower alkyl group or an acyl group. Such groups may include those which are capable of forming anions or convertible thereinto either chemically or under biological and/or physiological conditions (for example,

 $\underline{\text{in}}$ $\underline{\text{vivo}}$ reaction such as oxidation-reduction or hydrolysis catalyzed by $\underline{\text{in}}$ $\underline{\text{vivo}}$ enzymes).

The compounds wherein R^2 is a group capable of forming an anion or convertible thereinto chemically (e.g. by oxidation, reduction or hydrolysis) (for example, an optionally protected tetrazolyl group (e.g. a group having the formula:

$$N = N$$

wherein R is methyl, triphenylmethyl, 2-tetrahydropyranyl, methoxymethyl, ethoxymethyl, or optionally substituted benzyl such as p-methoxybenzyl and p-nitrobenzyl), cyano and the like), are useful as synthetic intermediates.

Among the above-mentioned groups for R², preferred examples are tetrazolyl groups optionally protected with optionally substituted lower alkyl or acyl, carboxyl groups optionally protected with optionally substituted lower alkyl, and trifluoromethanesulfonic amide.

The benzene ring A may optionally contain substitution and such substituents include halogen (e.g. F, Cl, Br, etc.); nitro; cyano; optionally substituted amino [e.g. amino, N-lower (C_{1-4}) alkyl such as methylamino, N,N-dilower (C_{1-4}) alkyl amino such as dimethylamino, N-arylamino such as phenylamino, and alicyclic amino such as morpholino, piperidino, piperazino and N-phenylpiperazino]; groups having the formula: -W-R

and R is hydrogen or an optionally substituted lower alkyl group (e.g. lower (C_{1-4}) alkyl optionally substituted with hydroxyl, optionally substituted amino (e.g. amino, etc.), halogen or lower

wherein D is hydrogen, hydroxyl, amino, N-lower (C_{1-4}) alkylamino, N,N-dilower (C_{1-4}) alkylamino or lower (C_{1-6}) alkoxy optionally substituted with hydroxyl, optionally substituted amino (e.g. amino, dimethylamino, diethylamino, piperidino, morpholino, etc.), halogen, lower (C_{2-6}) alkanoyloxy (e.g. acetyloxy, pivaloyloxy, etc.), 1-lower (C_{1-6}) alkoxy or lower (C_{1-6}) alkylthio, lower (C_{1-6}) alkoxycarbonyloxy (e.g. methoxycarbonyloxy, ethoxycarbonyloxy, cyclohexyloxycarbonyloxy, etc.) on the alkyl moiety, and ℓ is 0 or 1; tetrazolyl optionally protected with, for example, an optionally substituted lower alkyl group (e.g. lower (C_{1-6}) alkyl, etc.) or an acyl group (e.g. lower (C_{2-5}) alkanoyl, optionally substituted benzoyl, etc.); trifluoromethanesulfonic amide; phosphoric acid; sulfonic acid; etc.

One to three of these substituents may be substituted at various positions of the benzene ring.

X shows that the adjacent phenylene group is bonded to the phenyl group directly or through a spacer with an atomic chain of 2 or less. As the spacer, any one can be exemplified, so long as it is a divalent chain in which the number of atoms constituting the straight chain is 1 or 2, and it may have a side chain. Examples of such spacers include lower (C_{1-4}) alkylene,

The most preferred X is a chemical bond between the phenylene group and the phenyl group.

Y represents that R^1 is bonded to the 2-position of benzimidazole through a hetero atom. Examples of Y include -0-,

 $-SO_m$ - wherein m is 0, 1, or 2, $-N(R^4)$ - wherein R^4 is hydrogen or an optionally substituted lower (C_{1-4}) alkyl group, and the like, preferably -O-, -S-, and -NH-, more preferably -O- and -S-, especially -O-.

When $R^{\tau} = H$, the compounds having the formula (I) [Compound (I)] can exist in two tautomeric forms.

Among the compounds represented by the above formula (I), a preferred embodiment of the invention is a compound of the formula:

$$\begin{array}{c|c}
R' & CH_2 & \\
N & Y-R'
\end{array}$$
(I')

wherein R^1 is lower (C_{2-5}) alkyl optionally substituted with hydroxyl, amino, halogen, or a lower (C_{1-4}) alkoxy group; R' is a group having the formula: -CO-D' wherein D' is hydroxyl, amino, N-lower (C_{1-4}) alkylamino, N,N-dilower (C_{1-4}) alkyl amino or lower (C_{1-4}) alkoxy optionally substituted with hydroxyl, amino, halogen, lower (C_{2-6}) alkanoyloxy, 1-lower (C_{1-6}) alkoxycarbonyloxy or lower (C_{1-4}) alkoxy on the alkyl moiety, or tetrazolyl optionally protected with a lower (C_{1-4}) alkyl or acyl group (e.g. lower (C_{2-5}) alkanoyl, benzoyl, etc.); R2 is tetrazolyl optionally protected with an optionally substituted lower (C_{1-4}) alkyl (e.g. methyl, triphenylmethyl, methoxymethyl, ethoxymethyl, p-methoxybenzyl, p-nitrobenzyl, etc.) or acyl group (e.g. lower (C_{2-5}) alkanoyl, benzoyl, etc.), or carboxyl optionally protected with an optionally substituted lower (C_{1-4}) alkyl group (e.g. methyl, triphenylmethyl, methoxymethyl, ethoxymethyl, p-methoxybenzyl, p-nitrobenzyl, etc.); R" is hydrogen, halogen, lower (C_{1-4}) alkyl, lower (C_{1-4}) alkoxy,

nitro or -CO-D" wherein D" is hydroxyl or lower (C_{1-2}) alkoxy, or amino optionally substituted with lower (C_{1-4}) alkyl (inter alia hydrogen, lower (C_{1-4}) alkyl, or halogen, more preferably hydrogen); and Y is -O-, -S-, or -N(R⁴)- wherein R⁴ is hydrogen or an lower (C_{1-4}) alkyl group.

The compounds (I) of the present invention may be prepared by several reaction schemes, as illustrated below for a preferred compound.

Scheme A

$$Z - (CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$\downarrow N$$

wherein R^1 , R^2 , A, X, Y and n have the above-defined meanings and Z is halogen.

Scheme B

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow (CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X$$

$$(CH_{2})_{n$$

wherein each group has the above-defined meaning.

Scheme C

wherein R^1 , R^2 , A, X, Y and n have the above-defined meanings, and R^5 is optionally substituted lower (C_{1-6}) alkyl.

Scheme D

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$NH_{2} \longrightarrow X$$

$$NH_{2} \longrightarrow X$$

$$N \longrightarrow X$$

wherein each group has the above-defined meaning.

Scheme E

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$NH_2 \qquad IV$$

$$R^2 \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$N \longrightarrow N$$

wherein each group has the above-defined meaning.

Scheme F

wherein each group has the above-defined meaning.

Scheme G

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow (CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$NH_{2} \qquad IV$$

$$R^{2}$$

$$CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$N \longrightarrow SH$$

$$Ih$$

wherein each group has the above-defined meaning.

Scheme H

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow (CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$(CH_2)_n \longrightarrow X \longrightarrow X \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$N \longrightarrow S \longrightarrow R^2$$

$$N \longrightarrow$$

wherein each group has the above-defined meaning.

Scheme I

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$NH$$

$$NH_{2}$$

$$IV$$

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X \longrightarrow X$$

$$(CH_{2})_{n} \longrightarrow X$$

wherein each group has the above-defined meaning.

Scheme J

wherein each group has the above-defined meaning.

Scheme K

wherein each group has the above-defined meaning.

Scheme L

wherein A, R, R¹, X, Y and n have the above-defined meanings, and R^6 is lower (C_{1-6}) alkyl optionally substituted with lower

 (C_{2-6}) alkanoyloxy, 1-lower (C_{1-6}) alkoxycarbonyloxy, etc.

The reaction as illustrated in Scheme A is an alkylation using an alkylating agent in the presence of a base. One molar portion of the compound (II) is employed with approximately 1 to 3 moles of the base and 1 - 3 moles of the alkylating agent. The reaction is conventionally conducted in solvents such as dimethylformamide, dimethylacetamide, dimethylsulfoxide, acetonitrile, tetrahydrofuran, acetone, ethylmethylketone, and the Examples of such bases include sodium hydride, potassium t-butoxide, potassium carbonate, sodium carbonate, and the like. Examples of such alkylating agents include substituted halides (e.g. chlorides, bromides, iodides, and the like), substituted sulfonate esters (e.g. p-toluenesulfonate esters, and the like), etc. The reaction conditions may vary depending on the combination of the base and the alkylating agent. Advantageously, the reaction is carried out at ice-cooling to room temperature for about 1 - 10 hours.

In the said alkylation, a mixture of two isomers, (I) and (I") is usually obtained depending on the position of the N atom to be alkylated. While the production ratio of Compound (I) and Compound (I") varies with the reaction conditions employed and the substituents on the benzimidazole ring, these two compounds can be obtained easily as pure products respectively by conventional isolation and/or purification methods (e.g. recrystallization, column chromatography and the like).

The nitrile compound (Ia) is reacted with various azides to form the tetrazole compound (Ib) as illustrated in Scheme B. One molar portion of the compound (Ia) is employed with 1 - 5 moles of the azide. The reaction is conventionally conducted in solvents such as dimethylformamide, dimethylacetamide, toluene, benzene, and the

like. Examples of such azides include trialkyltin azide (e.g. trimethyltin azide, tributyltin azide, triphenyltin azide, etc.), hydrogen azide and ammonium salts thereof, and the like. In the case where the organotin azide compound is employed, 1 - 4 moles of the azide are employed per compound (Ia) and the reaction is carried out in toluene or benzene by heating under reflux for a period of 1 - 4 days. When the hydrogen azide or its ammonium salt is used, 1 - 5 moles of sodium azide and ammonium chloride or tertiary amine (e.g. triethylamine, tributylamine, etc.) are employed per compound (Ia) and the reaction is conducted in dimethylformamide at about 100°C - 120°C for about 1 - 4 days. During this reaction, it is preferable to facilitate the reaction by adding an appropriate amount of sodium azide and ammonium chloride. In this case, improvement may sometimes be observed in reaction time and yield by the addition of the azide compound in suitable fractions.

The ester (Ic) is hydrolyzed in the presence of alkali to give the carboxylic acid (Id) as illustrated in Scheme C. This reaction is conducted usually in a solvent such as aqueous alcohol (e.g. methanol, ethanol, methyl cellosolve, etc.) by using alkali in an amount of about 1 to 3 mol. relative to 1 mol. of Compound (Ic). Examples of such alkalis include sodium hydroxide, potassium hydroxide, etc. The reaction is conducted at temperatures ranging from room temperature to about 100°C for about 1 to 10 hours, preferably around the boiling point of the solvent for about 2 to 5 hours.

The 2-alkoxy derivative (Ie) is obtained by reacting phenylenediamine (IV) with alkyl orthocarbonate as illustrated in Scheme D. The reaction is conducted in the presence of an acid by using alkyl orthocarbonate of about 1 to 3 mol. relative to Compound (IV). Examples of such alkyl orthocarbonates include orthocarbonates

of, for example, methyl, ethyl, propyl, isopropyl, butyl, etc.

And, by using ,for example, acetic acid or p-toluenesulfonic acid, the reaction is accelerated to afford a ring-closed compound in a good yield. As the reaction solvent, halogenated hydrocarbons and ethers can be employed but, usually, it is more convenient to conduct the reaction without a solvent. The reaction is usually conducted at about 70 to 100°C for about 1 to 5 hours. In this reaction, a dialkoxyimino compound is produced as the reaction intermediate, which is then ring-closed into the 2-alkoxy compound (Ie) in the presence of the acid in the reaction system. It is also possible to isolate the reaction intermediate, which is then subjected to ring-closure reaction in the presence of an acid to form the 2-alkoxy compound (Ie).

· •

The phenylenediamino compound (IV) is reacted with various reagents to give the 2-keto compound (or the 2-hydroxy compound, If) as illustrated in Scheme E. This reaction is conducted by using a carbonylating reagent (e.g. urea, diethyl carbonate, bis(1-imidazolyl)ketone, etc.) in an amount of about 1 to 5 mol. relative to 1 mol. of Compound (IV) and, usually, by using, among others, halogenated hydrocarbons (e.g. methylene chloride, chloroform, etc.), alcohols (e.g. methanol, etc.) or amides (e.g. dimethylenemide, dimethylacetamide, etc.).

The 2-hydroxy compound (If) is selectively 0-alkylated with a Meerwein reagent to give the 2-alkoxy compound (Ig) as illustrated in Scheme F. This reaction is conducted by using the Meerwein reagent in an amount of about 1 to 3 mol. relative to Compound (If), usually, employing, as the solvent, halogenated hydrocarbons (e.g. methylene chloride, chloroform, etc.) or ethers (e.g. methyl ether, etc.). Examples of such Meerwein reagents include, among others, trimethyl oxonium fluoroborate ($Me_3O^+BF_4^-$).

triethyl oxonium fluoroborate (Et $_3$ 0+BF $_4$ -), etc. These are preferably used by in situ preparation according to the method described in literature references [H. Meerwein, Org. Syn. <u>46</u>. 113 and 120(1966)]. The reaction is preferably conducted at temperatures ranging from about room temperatures to the boiling point of the solvent used for about 2 to 20 hours.

The phenylene diamino compound (IV) is reacted with various reagents in an organic solvent to give the 2-mercapto compound (Ih) as illustrated in Scheme G. Relative to 1 mol. of the phenylene diamino compound (IV), about 1 to 3 mol. of a thiocarbonylating agent (e.g. carbon disulfide, thiourea, potassium xanthate, etc.) or isothiocyanate (e.g. methyl isothiocyanate, ethyl isothiocyanate, etc.) is used. As the reaction solvent, alcohols (e.g. methanol, ethanol, etc.), amides (e.g. dimetylformamide, dimethylacetamide, etc.) or the like can be used. The reaction is preferably conducted at temperatures ranging from room temperatures to the boiling point of the solvent used for about 5 to 20 hours.

The 2-mercapto compound (Ih) is alkylated in the presence of a base in an organic solvent to give the alkylthio compound (Ii) as illustrated in Scheme H. The reaction is conducted by using, relative to 1 mol. of Compound (Ih), about 1 to 3 mol. of the base and about 1 to 3 mol. of the alkylating agent usually in a solvent such as dimethylformamide, dimethylacetamide, dimethylsulfoxide, acetonitrile, acetone, ethyl methyl ketone, ethanol, methanol and water. As the base, there is used sodium hydroxide, potassium carbonate, sodium carbonate, sodium hydride, potassium t-butoxide, potassium hydroxide or the like. As the alkylating agent, there is used, for example, a halide (e.g. methyl iodide, ethyl iodide, propyl iodide, butyl iodide, and bromide or chloride thereof). The reaction is conducted usually at temperatures ranging from ice-cooling to the

boiling point of the solvent used, while the reaction conditions vary with the base, the alkylating agent and the solvent employed.

The phenylenediamine (IV) is reacted with isothiocyanate to form the thiourea compound (V), which is then subjected to desulfurization-cyclization to give the 2-substituted amino compound (Ij) as illustrated in Scheme I. The reaction is conducted by using about 1 to 3 mol. of isothiocyanate relative to 1 mol. of Compound (IV) usually in halogenated hydrocarbons (e.g. chloroform, methylene chloride, etc.), ethers (e.g. tetrahydrofuran, dioxane, etc.), aromatic hydrocarbons (e.g. benzene, toluene, etc.), alcohols (e.g. methanol, ethanol, etc.), acetonitrile, dimethylformamide or the like. The reaction can also be conducted without these solvents. Examples of such isothiocyanates include isothiocyanates of methyl, ethyl, propyl, isopropyl, butyl, etc. The reaction is conducted preferably at temperatures ranging from room temperatures to about 50°C for about 10 to 60 hours. The desulfurization-cyclization can be conducted in a manner as described below.

The reaction is conducted, in halogenated hdyrocarbons (e.g. $HgCl_2$), by using about 1 to 3 mol. of a metal halide (e.g. $HgCl_2$) relative to 1 mol. of the thiourea (V) obtained by the above-mentioned method. The reaction is conducted preferably at temperatures ranging from room temperature to the boiling point of a solvent employed for about 3 to 10 hours. The reaction can also be conducted by using about 1 to 3 mol. of methyl iodide relative to 1 mol. of thiourea (V) in alcohols (e.g. methanol or ethanol), preferably at temperatures ranging from room temperature to about the boiling point of the solvent for about 3 to 15 hours.

The carboxylic acid (Ik) is formed by the alkaline hydrolysis of the carboxylic acid ester compound (Ij) as illustrated in Scheme J. The reaction is conducted by using about 1 to 3 mol. of

alkali relative to 1 mol. of Compound (Ij) usually in a solvent such as an aqueous alcohol (e.g. methanol, ethanol, methyl cellosolve, etc.). Examples of such alkalis include sodium hydroxide, potassium hydroxide or the like. The reaction is conducted at temperatures ranging from room temperature to about 100°C for about 1 to 10 hours, preferably at about the boiling point of a solvent used for about 3 to 5 hours.

The protected tetrazole derivative (II) is deprotected to give Compound (Im) as depicted in Scheme K. Conditions of the deprotection depend on the protective group (R) then used. When R is triphenylmethyl, 2-tetrahydropyranyl, methoxymethyl, ethoxymethyl or the like, it is convenient to conduct the reaction in an aqueous alcohol (e.g. methanol, ethanol, etc.) containing about 0.5N to 2N hydrochloric acid or acetic acid at about room temperatures for about 1 to 10 hours.

The compound (Iq) is prepared by protecting the tetrazole group in the presence of a base, and then the carboxyl group to give the ester compound (Ip), followed by removing the protective group under acid conditions as illustrated in Scheme L. In the reaction to obtain Compound (Io) from Compound (In), an alkylating agent is used in an amount of about 1 to 1.5 mol. relative to 1 mol. of Compound (In). Examples of the solvents to be used for the reaction include halogenated hydrocarbons such as chloroform, methylene chloride and ethylene chloride, ethers such as dioxane and tetrahydrofuran, acetonitrile, pyridine, etc. Examples of such bases include potassium carbonate, sodium carbonate, triethylamine, pyridine, etc. Examples of such alkylating agents include halides such as triphenylmethyl chloride and methoxy methyl chloride, etc. While reaction conditions vary with combinations of the base and the alkylating agent employed, it is preferable to conduct the reaction by using

triphenylmethyl chloride at temperatures ranging from ice-cooling to room temperature for about 1 to 3 hours in methylene chloride in the presence of triethylamine. In the reaction for producing Compound (Ip) from Compound (Io) thus obtained, the alkylating agent is used in an amount of about 1 to 3 mol. relative to 1 mol. of Compound (Iq). Examples of the reaction solvent include amides such as dimethylformamide and dimethylacetamide, acetonitrile, dimethylsulfoxide, acetone, ethyl methyl ketone, etc. Examples of the base include potassium carbonate, sodium carbonate, sodium hydride, potassium t-butoxide, etc. Examples of such alkylating agents include halides such as cyclohexyl 1-iodoethyl carbonate, ethyl 1-iodoethyl carbonate, pivaloyloxymethyl iodide, etc. While reaction conditions vary with combinations of the base and the alkylating agent employed, it is preferable to subject Compound (Io) to reaction in DMF, by adding the alkylating agent in the presence of potassium carbonate, at about room temperatures for about 30 minutes to one hour.

The reaction for deprotecting Compound (Ip) thus obtained is conducted preferably in a manner similar to the reaction (K). When trityl group is used as the protecting group of tetrazole group, it is preferable to conduct the reaction in methanol or ethanol, while adding 1N-HCl, at about room temperatures for about 30 minutes to one hour.

The reaction products obtained as above by the reaction processes (A) to (L), can be easily isolated and/or purified by or according to conventional methods such as, for example, column chromatography, recrystallization and the like.

And, by conventional means, the compounds (I) can be formed as salts with non-toxic, physiologically or pharmaceutically acceptable acids or bases, for example salts with an inorganic acid

such as hydrochloride, sulfate or nitrate, and, depending on compounds, salts with an organic acid such as acetate, oxalate, succinate or maleate, salts with an alkali metal such as sodium salt or potassium salt, or salts with an alkaline earth metal such as calcium salt.

For the synthesis of these compounds (I), the starting compounds (II), (III) and (IV) can be synthesized by or according to the methods described in, for example, the following literature references or methods analogous thereto, namely, by the reactions (L), (M), (N) and (O) as depicted below.

- (1) P. N. Preston, The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Vol. 40, ed. by P. N. Preston, John Wiley & Sons Inc., New York (1981), pp. 1-286,
- (2) E. S. Schipper and A. R. Day, Heterocyclic Compounds, Vol. 5, ed. by R. C. Elderfield, John Wiley & Sons Inc., New York (1965), pp. 194-297,
- (3) N. J. Leonard, D. Y. Curtin, & K. M. Beck, J. Am. Chem. Soc. <u>69</u>, 2459 (1947),
- (4) S. Weiss, H. Michaud, H. Prietzel, & H. Kromer, Angew. Chem. <u>85</u>, 866 (1973),
- (5) W. B. Wright, J. Heterocycl. Chem., 2, 41 (1965),
- (6) A. M. E. Omar, Synthesis, 1974, 41,
- (7) D. J. Brown & R. K. Lynn, J. Chem. Soc. (Perkin I), 1974, 349,
- (8) J. A. Van Allan & B. D. Deacon, Org. Syn., 30, 56 (1950),
- (9) S. P. Singh, S. S. Parmar & B. R. Pandey, J. Heterocycl. Chem., 14, 1093 (1977),
- (10) S. Nakajima, I. Tanaka, T. Seki & T. Anmo, Yakugaku Zasshi, <u>78</u>, 1378 (1959),
- (11) K. Seno, S. Hagishita, T. Sato & K. Kuriyama, J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1984, 2013,

- (12) D. R. Buckle et al., J. Med. Chem., 30, 2216 (1987),
- (13) R. P. Gupta, C. A. Larroquette & K. C. Agrawal, J. Med. Chem., 25, 1342 (1982), etc.

Scheme L

[wherein R^2 , A, X and n are of the same meaning as defined above; and R^3 stands for a lower (C_{1-4}) alkyl group].

Scheme M

[wherein each group is of the same meaning as defined above].

Scheme N

[wherein each group is of the same meaning as defined above].

Scheme 0

$$\begin{array}{c|c}
\hline
\text{All } & \text{NH}_2 \\
\hline
\text{NH}_2 & \text{NHR}_1 \\
\hline
\text{XIV} & \text{IIc}
\end{array}$$

[wherein each group is of the same meaning as defined above].

The compounds (I) and the salts thereof thus produced are less toxic, strongly inhibit the vasoconstrictive and hypertensive actions of angiotensin II, exert a hypotensive effect in animals, in particular mammals (e.g. human, dog, rabbit, rat, etc.), and therefore they are useful as therapeutics for not only hypertension but also circulatory diseases such as heart failure (hypertrophy of the heart, cardiac insufficiency, cardiac infarction or the like), strokes, cerebral apoplexy, etc. For therapeutic use, the compounds (I) and salts thereof can be orally or parenterally administered as pharmaceutical compositions or formulations (e.g. powders, granules, tablets, capsules, injections, and the like) comprising at least one such compound alone or in admixture with pharmaceutically acceptable carriers, adjuvants and/or diluents.

Specific dose levels for any particular patient will be employed depending upon a variety of factors. The dose varies with the diseases to be treated, symptoms, subjects and administration routes, and it is desirable that a daily dose of 10 to 100 mg for oral administration or 5 to 50 mg for intravenous injection is divided

into 2 to 3 administrations when used for treating adult essential hypertension.

Examples

By the following formulation examples, working examples, experimental examples and reference examples, the present invention will be explained more concretely, but they should not be interpreted as limiting the invention in any manner.

Formulation Examples

When the compound (I) of the present invention is used as a therapeutic agent for circulatory failures such as hypertension, heart diseases, strokes, etc., it can be used in accordance with, for example, the following formulations.

1. Capsules

(1)	2-ethoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]					
	methyl]benzimidazole-7-car	boxylic acid	10 mg			
(2)	lactose		90 mg			
(3)	fine crystalline cellulose		70 mg			
(4)	magnesium stearate		10 mg			
		one capsule	180 mg			

(1), (2), (3) and a half of (4) are mixed and granulated. To the granules is added the remainder of (4), and the whole is filled into gelatin capsules.

2. Tablets

(1)	2-ethoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]					
	methyl]benzimidazole-7-carbo	oxylic acid	10	mg		
(2)	lactose		35	mg		
(3)	corn starch		150	mg		
(4)	fine crystalline cellulose		30	mg		
(5)	magnesium stearate		5	mg		
		one tablet	230	mg		

(1), (2), (3), two thirds of (4) and a half of (5) are mixed and granulated. To the granules are added the remainders of (4) and (5), followed by subjecting the granules to compression molding.

3. Injections

(1) 2-methylthio-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl] methyl]benzimidazole-7-carboxylic acid disodium salt

10 mg

(2) inositol

100 mg

(3) benzyl alcohol

20 mg

one ampoule

130 mg

(1), (2) and (3) are dissolved in distilled water for injection to make the whole volume 2 ml, which is filled into an ampoule. The whole process is conducted under sterile conditions. Reference Example 1

2-Propoxybenzimidazole

To a solution of o-phenylenediamine (2 g) in propyl orthocarbonate (5 ml) was added acetic acid (1.1 ml) and the solution was stirred at 80° C for 3 hours. To the reaction mixture was added ethyl acetate, and the solution was washed with an aqueous solution of sodium hydrogen carbonate and water, then dried (Na_2SO_4), followed by concentration to dryness. The concentrate was purified by column chromatography on silica gel to give crystals. Recrystallization from ethyl acetate – benzene afforded colorless crystals (1.54 g, 47%), m.p. $163-164^{\circ}$ C.

Reference Example 2

Ethyl 2-carboxy-3-nitrobenzoate

A mixture of 3-nitrophthalic acid (35 g) in ethanol (300 ml) containing conc. sulfuric acid (20 ml) was heated under reflux for 24 hours. The solvent was evaporated in vacuo and the

residue was poured into cold water (700 ml). The mixture was extracted with ethyl acetate. The organic layer was washed with water and shaken with an aqueous solution of potassium carbonate. The aqueous layer was made acidic with hydrochloric acid and the mixture was extracted with methylene chloride. The organic layer was washed with water, then dried, followed by evaporation of the solvent. The resultant solid (29 g, 74%) was used for the subsequent reaction without purification.

'H-NMR(90MHz, CDCl₃) δ : 1.43(3H,t), 4.47(2H,q), 7.70(1H,t), 8.40(2H,d), 9.87(1H,br s)

IR(Nujol) cm⁻¹: 1725, 1535, 1350, 1300, 1270

Reference Example 3

Ethyl 2-t-butoxycarbonylamino-3-nitrobenzoate

A mixture of ethyl 2-carboxy-3-nitrobenzoate (23.9 g) and thionyl chloride (12 ml) in benzene (150 ml) were heated under reflux for 3 hours. The reaction mixture was concentrated to dryness. The resultant acid chloride (26 g, quantitative) was dissolved in methylene chloride (20 ml). The solution was added dropwise to a mixture of sodium azide (9.75 g) in dimethylformamide(DMF) (20 ml) with stirring vigorously. The reaction mixture was poured into a mixture of ether-hexane (3 : 1, 200 ml) and water (250 ml) to separate into two layers. The organic layer was washed with water, then dried, followed by evaporation of the solvent. The residue was dissolved in t-butanol (200 ml) and the solution was heated gradually with stirring, followed by heating under reflux for 2 hours. The reaction mixture was concentrated in vacuo to give an oily product (30 g).

'H-NMR(90MHz, CDCl₃) δ : 1.40(3H,t), 1.53(9H,s), 4.43(2H,q), 7.23(1H,t), 8.03-8.27(2H,m), 9.70(1H,br s)

IR(Neat) cm⁻¹: 3320, 2980, 1740, 1585, 1535, 1500, 1440, 1375,

Reference Example 4

Ethyl 2-[[2'-cyanobiphenyl)]amino]-3-nitrobenzoate

To a solution of ethyl 2-t-butoxycarbonylamino-3-nitrobenzoate (20 g) in tetrahydrofuran (50 ml) was added, while stirring under ice-cooling, sodium hydride (60% dispersion in mineral oil. 2.8 g). The mixture was stirred at room temperature for 20 minutes and to the mixture were then added 4-(2-cyanophenyl)benzyl bromide (18 g) and potassium iodide (360 mg), followed by heating for 10 hours under reflux. The solvent was evaporated to dryness and the residue was partitioned between water (250 ml) and ether (200 ml). The organic layer was washed with water, dried and concentrated to give a yellow syrup. The syrup was dissolved in a mixture of trifluoroacetic acid (60 ml) and methylene chloride (40 ml) and the solution was stirred for one hour at room temperature. The reaction mixture was concentrated to dryness and to the residue was added ethyl ether (200 ml) to give crystals. The crystals were collected by filtration, washed with ether to give pale yellow crystals (22.1 g, 85%), m.p. 118-119°C.

 $^{1}H-NMR(90MHz,CDCl_{3})$ $\delta: 1.37(3H,t), 4.23(2H,s), 4.37(2H,q),$

6.37(1H,t), 7.33-7.83(9H,m), 7.97-8.20(2H,m)

IR(Nujol)cm-1: 3280, 2220, 1690, 1575, 1530, 1480, 1450, 1255, 1105, 755

Reference Example 5

Ethyl 3-amino-2-[[2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]amino]benzoate

To a solution of ethyl 2-[[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-amino]nitrobenzoate (10.4 g) in ethanol (50 ml) was added stannous dichloride dihydrate (28.1 g) and the mixture was stirred at 80° C for two hours. The solvent was evaporated to dryness. To the ice-cooling mixture of the residue in ethyl acetate (300 ml) was added.

dropwise 2N NaOH (500 ml) with stirring. The aqueous layer was extracted with ethyl acetate (200 ml \times 2). The organic layers were combined, washed with water, and dried. The solvent was evaporated to dryness and the residue was purified by column chromatography on silica gel to give crystals. Recrystallization from ethyl acetate - hexane gave colorless crystals (7.3 g, 79%), m.p. $104-105^{\circ}$ C.

 $^{1}H-NMR(200MHz, CDCl_{3}) \delta: 1.33(3H,t), 4.23(2H,s), 4.27(2H,q),$

6.83-6.93(2H,m), 7.35-7.55(7H,m), 7.64(1H,dt), 7.76(dd)

IR(KBr) cm⁻¹: 3445, 3350, 2220, 1680, 1470, 1280, 1240, 1185, 1160, 1070, 1050, 1020, 805, 750

Reference Example 6

Ethyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-methoxybenzimidazole-7-carboxylate

Acetic acid (0.2 g) was added to a solution of ethyl 3-amino-2-[[2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]amino]benzoate (1.1 g) in methyl orthocarbonate (5 ml). The mixture was stirred at 80°C for one hour. The reaction mixture was concentrated, and the concentrate was extracted with ethyl acetate. The organic layer was then washed with an aqueous solution of sodium hydrogen carbonate and water. The solvent was evaporated in vacuo to give crystals.

Recrystallization from ethyl acetate - benzene afforded colorless crystals (1.09 g, 90%), m.p. 160-161°C.

¹H-NMR(200MHz, CDCl₃) δ : 1.23(3H,t), 4.23(2H,q), 4.26(3H,s), 5.72(2H,s), 7.09(2H,d), 7.20(1H,t), 7.38-7.48(4H,m), 7.58-7.66(2H,m), 7.73-7.79(2H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 3000, 2220, 1725, 1560, 1465, 1440, 1415, 1285, 1250, 1220, 1040, 760, 750, 740

Reference Example 7

Ethyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-ethoxybenzimidazole-7-carboxylate

Acetic acid (0.2 g) was added to a solution of ethyl 3-amino-2-N-[2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]aminobenzoate (1.0 g) in ethyl orthocarbonate (5 ml). The mixture was stirred at 80°C for one hour. The reaction mixture was concentrated, and the concentrate was dissolved in ethyl acetate. The solution was washed with an aqueous solution of sodium hydrogen carbonate and water. The solvent was evaporated to give crystals. Recrystallization from ethyl acetate - benzene afforded colorless crystals (0.79 g, 69%), m.p. $131-132^{\circ}\text{C}$. Elemental Analysis for $C_{2.6}H_{2.3}N_{3}O_{3}$:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 73.39; 5.45; 9.88

Found: 73.36; 5.42 9.83

'H-NMR(200MHz, CDCl₃) δ : 1.24(3H,t), 1.49(3H,t), 4.24(2H,q),

4.68(2H,q), 5.72(2H,s), 7.10(2H,d), 7.19(1H,t), 7.38-7.46(4H,m),

7.56-7.66(2H,m), 7.73-7.77(2H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 2220, 1720, 1550, 1480, 1430, 1280, 1245, 1215, 1040, 760, 740

Reference Example 8

Ethyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-propoxybenzimidazole-7-carboxylate

Acetic acid (0.2 g) was added to a solution of ethyl 3-amino-2-N-[[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]amino]benzoate (0.9 g) in propyl orthocarbonate (5 ml). The mixture was stirred at 80°C for one hour. The reaction mixture was concentrated, and the concentrate was dissolved in ethyl acetate. The solution was washed with an aqueous solution of sodium hydrogen carbonate. The solvent was evaporated to give crystals. Recrystallization from ethyl acetate - benzene

afforded colorless crystals (0.72 g, 68%), m.p. 90-92°C. Elemental Analysis for $C_{2.7}H_{2.5}N_3O_3$:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 73.79; 5.73; 9.56

Found: 73.84; 5.79; 9.54

'H-NMR(200MHz, CDCl₃) δ : 1.01(3H,t), 1.25(3H,t), 1.80-1.97(2H,m),

4.24(2H,q), 4.57(2H,q), 5.72(2H,s), 7.11(2H,d), 7.19(1H,t),

7.38-7.46(4H,m), 7.56-7.66(2H,m), 7.73-7.77(2H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 2220, 1725, 1550, 1480, 1460, 1430, 1370, 1280, 1245, 1210, 1115, 1040, 760, 750, 740

Reference Example 9

Ethyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-mercaptobenzimidazole-7-carboxylate

A mixture of ethyl 3-amino-2-N-[[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)-methyl]amino]benzoate (5.6 g) and sodium O-ethyl dithiocarbonate (7.3 g) in ethanol (50 ml) was heated for 8 hours under reflux. The reaction mixture was concentrated and the residue was dissolved in water. The solution was adjusted to pH 3-4 with hydrochloric acid. Precipitating crystals were collected by filtration, followed by recrystallization from ethanol to afford yellow crystals (5.0 g, 80%), m.p. 225-227°C.

'H-NMR(200MHz, DMSO-d₆)δ: 1.08(3H,t), 4.12(2H,q), 5.90(2H,brs), 7.08(2H,d), 7.27(1H,t), 7.38-7.59(6H,m), 7.76(1H,dt), 7.92(1H,dd)

IR(KBr) cm⁻¹: 2210, 1720, 1460, 1440, 1420, 1375, 1335, 1265, 1180, 1135, 1115, 1100, 985, 760, 740

Reference Example 10

Methyl 2-[[(2'-cyanobiphenyl)methyl]amino]-3-nitrobenzoate

A mixture of ethyl 2-[[(2'-cyanobiphenyl)methyl]amino]-3-nitrobenzoate (5 g) and sodium hydride (60% dispersion in mineral oil, 1.62 g) in methanol (50 ml) was stirred at room temperature for one day. The reaction mixture was concentrated and the residue was poured into a saturated aqueous solution of sodium hydrogen carbonate (100 ml), followed by extraction with chloroform. The organic layer was washed with water, dried and concentrated to dryness to give crystals. Recrystallization from ethyl acetate - hexane afforded pale yellow crystals (3.98 g, 83%), m.p. 106-108°C.

¹H-NMR(200MHz, CDCl₃) δ : 3.81(3H,s), 3.97(2H,br s), 4.23(2H,s),

6.40(1H, br s), 6.88-6.91(2H, m), 7.34-7.55(7H, m),

7.65(1H,dt,J=1.2, 7.7Hz), 7.77(1H,dd,J=1.4,8.0Hz)

IR(KBr) cm⁻¹: 3410, 3350, 2225, 1695, 1485, 1470, 1290, 1200, 780, 760

Reference Example 11

<u>Methyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-ethoxybenzimidazole-</u>7-carboxylate

Acetic acid (0.37 g) was added to a solution of methyl 3-amino-2-[[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]amino]benzoate (2.03 g) in ethyl orthocarbonate (5 ml), and the mixture was stirred at 80° C for one hour. The reaction mixture was concentrated to dryness and the residue was dissolved in ethyl acetate. The solution was washed with an aqueous solution of sodium hydrogen carbonate and water. The solvent was evaporated <u>in vacuo</u> to give crystals.

Recrystallization from ethyl acetate - hexane afforded colorless crystals (2.01 g, 86%), m.p. 168.5-169.5°C.

```
Elemental Analysis:
```

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 72.98; 5.14; 10.21

Found: 72.71; 5.12; 9.97

 $^{1}H-NMR(200MHz,CDCl_{3}) \delta: 1.42(3H,t,J=7.1Hz), 3.71(3H,s),$

4.63(2H,q,J=7.1Hz), 5.59(2H,s), 7.09(2H,d,J=8.4Hz),

7.20(1H,t,J=7.9Hz), 7.45-7.59(5H,m), 7.69-7.80(2H,m),

7.92(1H,dd,J=1.4,7.8Hz)

IR(KBr) cm⁻¹: 2225, 1725, 1550, 1480, 1430, 1350, 1280, 1250, 1040, 760, 750

Reference Example 12

Ethyl 2-[[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]amino]-3-(3-ethylthioureido)benzoate

A mixture of ethyl 3-amino-2-[[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)-methyl]amino]benzoate (1.61 g), ethyl isothiocyanate (1.5 ml) and ethanol (1 ml) was stirred at room temperature for 3 days. The reaction mixture was dissolved in ethyl acetate and the solution was washed with water, dried and concentrated to dryness to give crystals. Recrystallization from ethyl acetate - hexane afforded pale yellow crystals (1.92 g, 91%), m.p. 108-110°C.

'H-NMR(200MHz,CDCl₃)δ: 1.15(3H,t), 1.40(3H,t), 3.50-3.70(2H,brs),
4.37(2H,q), 4.56(2H,d), 6.07(1H,t), 6.78(1H,t), 7.19-7.24(1H,m),
7.38-7.53(6H,m), 7.63(1H,dt), 7.72-7.76(1H,m), 7.99(1H,dd),
8.29(1H,br s)

IR(KBr) cm⁻¹: 3375, 3320, 3150, 2975, 2220, 1740, 1680, 1540, 1510, 1450, 1300, 1225, 1180, 1150, 760, 750

Reference Example 13

Ethyl 2-[[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]amino]-3-(3-propylthioureido)benzoate

In substantially the same manner as Reference Example 12, desired pale yellow syrup (2.0 g, 98%) was obtained from ethyl 3-amino-2-[[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]amino]benzoate (1.6 g), propyl isothiocyanate (1.5 ml) and ethanol (1 ml).

 $^{1}H-NMR(200MHz,CDCl_{3}) \delta: 0.88(3H,t), 1.40(3H,t), 1.48-1.67(2H,m),$

- 3.42-3.68(2H,br s), 4.37(2H,q), 4.56(2H,d), 6.13(1H,t),
- 6.78(1H,t), 7.21-7.25(1H,m), 7.36-7.53(6H,m), 7.64(1H,dt),
- 7.73-7.77(1H,m), 7.99(1H,dd), 8.20-8.40(1H.br s)

IR(Neat)cm⁻¹: 3325, 3175, 2960, 2930, 2875, 2220, 1710, 1690, 1590, 1475, 1360, 1175, 1140, 1090, 1020, 760

Reference Example 14

Ethyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-ethylaminobenzimidazole-7-carboxylate

Methyl iodide (4.5 g) was added to a solution of ethyl 2-[[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]amino]-3-(ethylthioureido)benzoate (1.8 g) in ethanol (50 ml), and the mixture was heated under reflux for 12 hours. To the reaction mixture was added 1N-HCl (60 ml) and the mixture was stirred at room temperature for 30 minutes. The reaction mixture was concentrated to dryness and the concentrate was dissolved in ethyl acetate. The solution was washed with an aqueous solution of sodium hydrogen carbonate and water and dried. The solvent was evaporated to dryness and the residue was purified by column chromatography on silica gel to afford yellow syrup (0.96 g, 58%).

'H-NMR(200MHz,CDCl₃) δ : 1.23(6H,t), 3.48-3.62(2H,m), 4.09(1H,t), 4.23(2H,q), 5.57(2H,s), 7.15(1H,t), 7.25(2H,d), 7.40-7.77(8H,m)

IR(Neat)cm⁻¹: 3400, 3225, 2975, 2930, 2210, 1710, 1610, 1570, 1480, 1425, 1365, 1320, 1270, 1250, 1210, 1130, 1100, 1060, 770, 750

Reference Example 15

Ethyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-propylaminobenzimidazole-7-carboxylate

In substantially the same manner as Reference Example 14, desired yellow syrup (1.2 g, 65%) was obtained from a solution of ethyl 2-[[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]amino]-3-(3-propylthioureido)-benzoate (2.0 g) and methyl iodide (4.8 g) in ethanol (50 ml). ${}^{1}H-NMR(200MHz,CDCl_{3}) \delta: 0.87(3H,t), 1.25(6H,t), 1.52-1.70(2H,m),$

3.42-3.52(2H,m), 4.12(1H,t), 4.25(2H,q), 5.58(2H,s), 7.16(1H,t), 7.29(2H,d), 7.41-7.78(8H,m)

IR(Neat)cm⁻¹: 3400, 3250, 2975, 2950, 2890, 2225, 1715, 1620, 1590, 1570, 1480, 1430, 1370, 1285, 1220, 1135, 1070, 760

Reference Example 16

Methyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-methoxybenzimidazole-7-carboxylate

A solution of 5.2M sodium methoxide in methanol (0.5 ml) was added to a solution of ethyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-methoxybenzimidazole-7-carboxylate (1.3 g) in methanol (50 ml). The mixture was heated for 4 hours under reflux. The reaction mixture was concentrated, and the precipitated crystals were collected by filtration. Recrystallization from methanol afforded colorless prisms (1.1 g, 85%), m.p. 149-150°C.

Elemental Analysis for C24H19N3O3:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 72.53; 4.82; 10.57

Found: 72.38; 4.93; 10.44

'H-NMR(200MHz,CDCl₃)δ: 3.75(3H,s), 4.26(3H,s), 5.69(2H,s), 7.09(2H,d), 7.23(1H,t), 7.37-7.46(3H,m), 7.55-7.65(2H,m), 7.72-7.78(2H,m)

Working Example 1

Ethyl 2-ethoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]-methyl]benzimidazole-7-carboxylate

A mixture of ethyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-ethoxybenzimidazole-7-carboxylate (0.7 g) and trimethyltin azide (0.7 g) in toluene (15 ml) was heated under reflux for 4 days. The reaction mixture was concentrated to dryness and to the residue were added methanol (20 ml) and 1N-HCl (10 ml). The mixture was stirred at room temperature for 30 minutes and adjusted to pH 3 to 4 with 1N NaOH. After removal of the solvent, the residue was partitioned between chloroform and water. The organic layer was washed with water and dried, and the solvent was evaporated to dryness to give a syrup. The syrup was purified by column chromatography on silica gel to give crystals. Recrystallization from ethyl acetate - benzene afforded colorless crystals (0.35 g, 45%), m.p. 158-159°C.

Elemental Analysis for C26H24N6O3:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 66.65; 5.16; 17.94

Found: 66.61; 5.05; 17.84

 $^{1}H-NMR(200MHz,CDCl_{3}) \delta: 1.09(3H,t), 1.43(3H,t), 4.02(2H,q),$

4.30(2H,q), 5.57(2H,s), 6.71(2H,d), 6.83-6.96(4H,m),

7.27-7.31(1H,m), 7.40(1H,dd), 7.55-7.66(2H,m), 8.04-8.09(1H,m) IR(KBr) cm⁻¹: 1720, 1605, 1540, 1470, 1430, 1250, 1040, 750

Working Example 2

 $\underline{\text{2-Ethoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]-}}\\ benzimidazole-7-carboxylic acid$

A solution of ethyl 2-ethoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)-biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate (0.24 g) and 1N NaOH (1.5 ml) in ethanol (4 ml) was stirred at 80°C for one hour. The reaction mixture was concentrated, and the concentrate was extracted with water and ethyl acetate. The aqueous layer was adjusted to pH 3-4 with 1N-HCl to give crystals. Recrystallization of the crystals from ethyl acetate - methanol afforded colorless crystals (0.15 g, 67%), m.p. 183-185°C.

Elemental Analysis for C24H20N6O3.1/5H2O:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 64.91; 4.63; 18.93

Found: 65.04; 4.51; 18.77

 $^{1}H-NMR(200MHz,DMSO-d_{6}) \delta: 1.38(3H,t), 4.58(2H,q), 5.63(2H,s),$

6.97(4H,q), 7.17(1H,t), 7.47-7.68(6H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 1710, 1550, 1480, 1430, 1280, 1240, 1040, 760 Working Example 3

Ethyl 2-propoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate

A mixture of ethyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-propoxybenzimidazole-7-carboxylate (0.69 g) and trimethyltin azide (0.7 g) in toluene (15 ml) was heated for 4 days under reflux. The reaction mixture was concentrated to dryness and to the mixture was added methanol (20 ml) and 1N-HCl (10 ml). After stirring at room temperature for 30 minutes, the mixture was adjusted to pH 3-4 with 1N NaOH. After removal of the solvent, the residue was extracted with chloroform-water. The organic layer was washed with water and dried, and the solvent was evaporated to dryness to give

a syrup. The syrup was purified by column chromatography on silica gel to give crystals. Recrystallization from ethyl acetate - benzene afforded colorless crystals (0.31 g, 43%), m.p. 157-159°C. Elemental Analysis for $C_{2.7}H_{2.6}N_6O_3$:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 67.21; 5.43; 17.42

Found: 67.26; 5.45; 17.28

 $^{1}H-NMR(200MHz,CDC1_{3}) \delta: 1.03(3H,t), 1.13(3H,t), 1.75-1.92(2H,m),$

4.05(2H,q), 4.23(2H,q), 5.57(2H,s), 6.75(2H,d), 6.90(2H,d),

6.96(2H,d), 7.28-7.33(1H,m), 7.39-7.44(2H,m), 7.57-7.62(2H,m),

8.07-8.11(1H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 1720, 1540, 1470, 1430, 1280, 1250, 1130, 1020, 750 Working Example 4

2-Propoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]-benzimidazole-7-carboxylic acid

A solution of ethyl 2-propoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)-biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate (0.23 g) in ethanol (4 ml) containing 1N-NaOH (1.5 ml) was heated at 80°C for 2 hours. The reaction mixture was concentrated to dryness and the residue was extracted with water and ethyl acetate. The aqueous layer was adjusted to pH 3-4 with 1N-HCl to give crystals. Recrystallization from ethyl acetate - methanol afforded colorless crystals (0.15 g, 69%), m.p. 174-175°C.

Elemental Analysis for C₂₅H₂₂N₆O₃.0.3H₂O:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 65.29; 4.95; 18.27

Found: 65.41; 4.92; 18.20

 $^{1}H-NMR(200MHz,DMSO-d_{6}) \delta: 0.92(3H,t), 1.70-1.87(2H,m), 4.47(2H,q),$

5.63(2H,s), 6.96(4H,dd), 7.16(1H,t), 7.42-7.67(6H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 1700, 1550, 1430, 1290, 1240, 765

Working Example 5

Ethyl 2-mercapto-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]-methyl]benzimidazole-7-carboxylate

A mixture of ethyl [1-(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]2-mercaptobenzimidazole-7-carboxylate (4.1 g) and trimethyltin azide (8.0 g) in toluene (100 ml) was heated for 4 days under reflux.

The solvent was evaporated to dryness and the residue was stirred in a mixture of conc. hydrochloric acid (2 ml) and methanol (20 ml) at room temperature for 20 minutes. To the reaction mixture was added 1N-NaOH to adjust to about pH 4 and then the mixture was extracted with ethyl acetate. The organic layer was washed with water, dried, and concentrated to dryness to give crystals.

Recrystallization from chloroform gave colorless crystals (5.0 g, 89%), m.p. 263-264°C (decomp.).

Elemental Analysis for C24H20N6O2S.1/2H2O:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 61.92; 4.55; 18.05

Found: 61.99; 4.30; 17.86

 $^{1}H-NMR(200MHz,DMSO-d_{6}) \delta: 1.10(3H,t), 4.09(2H,q), 5.82(2H,br s),$

6.87(2H,d), 7.00(2H,d), 7.26(1H,t), 7.37-7.69(6H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 1720, 1460, 1440, 1365, 1340, 1260, 1180, 1145, 1150, 1110, 990, 745

Working Example 6

Ethyl 2-methylthio-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]-methyl]benzimidazole-7-carboxylate

To a solution of ethyl 2-mercapto-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]benzimidazole-7-carboxylate (0.68 g) in ethanol (10 ml) containing 1N-NaOH (3.0 ml) was added methyl iodide (0.24 g), and the mixture was stirred at room temperature for 2 hours.

The reaction mixture was neutralized with dilute hydrochloric acid to

give crystals. The crystals were purified by column chromatography on silica gel. Recrystallization from ethyl acetate afforded colorless prisms (0.31 g, 44%), m.p. 207-208°C (decomp.).

Elemental Analysis for C₂₅H₂₂N₆O₂S:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 63.81; 4.71; 17.86

Found: 63.55; 4.81; 17.50

 $^{1}H-NMR(200MHz,DMSO-d_{6})\delta: 1.13(3H,t), 2.77(3H,s), 4.14(2H,q),$

5.62(2H,s), 6.84(2H,d), 7.26(1H,t), 7.46-7.70(5H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 1705, 1480, 1450, 1420, 1360, 1340, 1275, 1255, 1190, 1140, 1100, 1025, 990, 770, 750

Working Example 7

Ethyl 2-methylthio-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate

To a solution of ethyl 2-mercapto-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate (0.91 g) in ethanol (13 ml) containing 1N-NaOH (4 ml) was added ethyl iodide (0.34 g), and the mixture was stirred at room temperature for 4 hours. The reaction mixture was adjusted to pH 4 with dilute hydrochloric acid to give crystals. The crystals were collected by filtration and purified by column chromatography on silica gel. Recrystallization from ethyl acetate gave colorless prisms (0.55 g, 57%), m.p. 153-154°C (decomp.).

Elemental Analysis for C26H24N6O2S:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 64.44; 4.99; 17.34

Found: 64.37; 5.05; 17.20

 $^{1}H-NMR(200MHz,CDCl_{3}) \delta: 1.19(3H,t), 1.37(3H,t), 3.20(2H,q),$

4.12(2H,q), 5.67(2H,s), 6.75(2H,d), 6.92(2H,d), 7.05(1H,t),

7.26-7.34(2H,m), 7.50(1H,dd), 7.53-7.63(2H,m), 8.05-8.11(1H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 1715, 1450, 1420, 1365, 1345, 1280, 1195, 1145, 1110, 1035, 1015, 990, 760, 745

Working Example 8

Ethyl 2-propylthio-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate

Propyl iodide (0.37 g) was added to a solution of ethyl 2-mercapto-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]-benzimidazole-7-carboxylate (0.91 g) in ethanol (13 ml) containing 1N NaOH (4.0 ml) and the mixture was stirred at room temperature for 5 hours. The reaction mixture was adjusted to about pH 4 with dilute hydrochloric acid to give crystals. The crystals were collected by filtration and purified by column chromatography on silica gel. Recrystallization from ethyl acetate - hexane gave colorless prisms (0.4 g, 40%), m.p. 177-178°C (decomp.).

Elemental Analysis for C27H26N6O2S:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 65.04; 5.26; 16.85

Found: 64.88; 5.25; 16.78

 $^{1}H-NMR(200MHz,CDCl_{3}) \delta: 1.04(3H,t), 1.19(3H,t), 1.76(2H,m),$

3.18(2H,t), 4.12(2H,q), 5.69(2H,s), 6.75(2H,d), 6.93(2H,d),

7.05(1H,t), 7.27-7.34(2H,m), 7.50(1H,dd), 7.54-7.63(2H,m),

8.07-8.12(1H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 1715, 1450, 1420, 1380, 1365, 1350, 1280, 1260, 1190, 1145, 1035, 1020, 990, 760, 745

Working Example 9

2-Methylthio-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]-methyl]benzimidazole-7-carboxylic acid

A solution of ethyl 2-methylthio-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate (0.2 g) in a methanol (5 ml) solution containing 1N NaOH (1.3 ml) was heated under

reflux for 2 hours. The reaction mixture was adjusted to about pH 4 with dilute hydrochloric acid to give crystals. The crystals were collected by filtration, and recrystallized from ethyl acetate - hexane to give colorless crystals (0.17 g, 81%), m.p. 223-225°C (decomp.).

Elemental Analysis for C23H18N6O2S.1/2C4H8O2

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 61.72; 4.56; 17.27

Found: 61.59; 4.54; 17.54

 $^{1}H-NMR(200MHz,DMSO-d_{6}) \delta: 2.75(3H,s), 5.76(2H,s), 6.88(2H,d),$

7.01(2H,d), 7.25(1H,t), 7.47-7.66(5H,m), 7.82(1H,d)

IR(KBr) cm⁻¹: 1710, 1485, 1450, 1420, 1370, 1345, 1320, 1280, 1245, 1195, 1150, 990, 780, 760

Working Example 10

2-Ethylthio-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]-methyl]benzimidazole-7-carboxylic acid

A solution of ethyl 2-ethylthio-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate (0.35 g) in a methanol (7 ml) solution containing 1N NaOH (2.2 ml) was heated under reflux for 2 hours. After evaporation of the solvent, the aqueous residue was adjusted to about pH 3-4 with 1N-HCl to give crystals. The crystals were collected by filtration. Recrystallization from ethyl acetate - methanol gave colorless crystals (0.21 g, 64%), m.p. 209-210°C (decomp.).

Elemental Analysis for C24H20N6O2S:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 63.14; 4.42; 18.41

Found: 62.89; 4.35; 18.15

'H-NMR(200MHz,DMSO-d₆)δ: 1.39(3H,t), 3.36(2H,q), 5.76(2H,s), 6.87(2H,d), 7.01(2H,d), 7.25(1H,t), 7.47-7.69(5H,m),

7.82(1H,dd)

..... (1. * e

IR(KBr) cm⁻¹: 1695, 1450, 1415, 1350, 1275, 1225, 1190, 1180, 1145, 755, 740

Working Example 11

2-Propylthio-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]-methyl]benzimidazole-7-carboxylic acid

A solution of ethyl 2-propylthio-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate (0.25 g) in methanol (5 ml) containing 1N-NaOH (1.5 ml) was heated under reflux for 2 hours. After removal of the solvent, the aqueous residue was adjusted to about pH 3-4 with 1N-HCl to give crystals. The crystals were collected by filtration. Recrystallization from ethyl acetate - hexane gave colorless crystals (0.21 g, 91%), m.p. 222-223°C (decomp.).

Elemental Analysis for C25H21N6O2S:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 63.95; 4.51; 17.90

Found: 63.78; 4.85; 17.59

'H-NMR(200MHz,DMSO-d₆) δ: 0.99(3H,t), 1.67-1.85(2H,m), 3.35(2H,t), 5.77(2H,s), 6.87(2H,d), 7.01(2H,d), 7.25(1H,t), 7.46-7.70(5H,m), 7.82(1H,dd)

IR(KBr) cm⁻¹: 1700, 1450, 1280, 1240, 1195, 1145, 755, 740 Working Example 12

2-Propoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]-benzimidazole

Sodium hydride (60% dispersion in mineral oil, 0.24 g) was added to a stirred solution of 2-propoxybenzimidazole (0.71 g) in DMF (10 ml) under ice-cooling. The mixture was stirred for 20 minutes, to which was added N-triphenylmethyl-5-[2-(4-bromomethylbiphenyl]-tetrazole (2.3 g), followed by stirring at room temperature for 5

hours. To the reaction mixture was added ice-water, the mixture was extracted with ethyl acetate. The organic layer was washed with water, dried and concentrated to dryness. The concentrate was dissolved in methanol (50 ml), to which was added 1N-HCl (15 ml), followed by stirring at 60°C for 2 hours. The reaction mixture was concentrated, to which were added water (15 ml) and ethyl acetate (15 ml). The mixture was made alkaline with 1N NaOH and shaken. The aqueous layer was adjusted to pH 3-4 with 1N-HCl and then extracted with chloroform. The organic layer was washed with water, dried and concentrated to dryness. The concentrate was purified by column chromatography on silica gel to yield crystals. Recrystallization from ethyl acetate - methanol gave colorless crystals (0.58 g, 35%), m.p. 177-179°C (decomp.).

Elemental Analysis for C24H22N6O:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 70.23; 5.40; 20.47

Found: 69.93; 5.43; 20.22

'H-NMR(200MHz,DMSO-d₆) δ: 0.95(3H,t), 1.70-1.88(2H,m), 4.46(2H,t), 5.23(2H,s), 7.04-7.10(4H,m), 7.20(2H,d), 7.38-7.43(2H,m), 7.48-7.70(4H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 1540, 1535, 1485, 1475, 1450, 1425, 1385, 1285, 1270, 1040, 980, 755, 745

Working Example 13

Methyl 2-ethoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate

A mixture of methyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-ethoxybenzimidazole-7-carboxylate (1.85 g) and trimethyltin azide (2.80 g) in toluene (15 ml) were heated under reflux for one day. The reaction mixture was concentrated to dryness. To the residue were added methanol (50 ml) and 1N-HCl (20 ml) and the mixture was

stirred at room temperature for 30 minutes. The reaction mixture was adjusted to about pH 3-4 with 1N-NaOH. After removal of the solvent, the residual syrup was purified by column chromatography on silica gel to give crystals. Recrystallization from ethyl acetate - benzene gave colorless crystals (1.16 g, 56%), m.p. $191-193^{\circ}$ C (decomp.). Elemental Analysis for $C_{2.5}H_{2.2}N_{6}O_{3.1}/5H_{2}O$:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 65.58; 4.75; 18.53

Found: 65.55; 4.93; 18.35

 $^{1}H-NMR(200MHz,CDCl_{3}) \delta: 1.43(3H,t,J=7.0Hz)), 3.57(3H,s),$

4.30(2H,q,J=7.0Hz), 5.54(2H,s), 6.72(2H,d,J=8.2),

6.84-6.97(4H,m), 7.28-7.33(1H,m), 7.40(1H,dd,J=1.8,7.0Hz),

7.57-7.62(2H,m), 8.03-8.07(1H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 1720, 1550, 1475, 1430, 1280, 1250, 1040, 755, 735 Working Example 14

Ethyl 2-ethylamino-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-carboxylate

A mixture of ethyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-ethylaminobenzimidazole-7-carboxylate (1.23 g) and trimethyltin azide (2.80 g) in toluene (15 ml) was heated for 40 hours under reflux. Precipitates were collected by filtration and suspended in methanol (50 ml). To the suspension was added 1N-HCl (15 ml), and the mixture was stirred at room temperature for 10 minutes. The reaction mixture was adjusted to about pH 5 with 1N-NaOH, followed by extraction with chloroform. The organic layer was washed with water, dried and concentrated to dryness. The residue was purified by column chromatography on silica gel to give crystals. Recrystallization from methanol - ethyl acetate gave colorless crystals (0.83 g, 61%), m.p. 166-168°C.

'H-NMR(200MHz,CDCl₃) δ: 1.13(3H,t), 1.21(3H,t), 343(2H,q),

4.13(2H,q), 5.48(2H,s), 6.78(2H,d), 6.99(2H,d), 7.07(1H,t), 7.22(1H,dd), 7.42-7.49(2H,m), 7.54-7.69(3H,m)

IR(KBr) cm⁻¹: 1720, 1650, 1310, 1285, 765, 755, 750

Working Example 15

Ethyl 2-propylamino-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate

A solution of ethyl 1-[(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-propylaminobenzimidazole-7-carboxylate (1.20 g) and trimethyltin azide (2.7 g) in toluene (15 ml) was heated for 50 hours under reflux. Precipitates were collected by filtration and suspended in methanol (20 ml). After addition of 1N-HCl (15 ml), the reaction mixture was stirred at room temperature for 10 minutes. The mixture was adjusted to about pH 5 with 1N-NaOH, followed by extraction with chloroform. The organic layer was washed with water, dried and concentrated to dryness. The concentrate was purified by column chromatography on silica gel to give crystals. Recrystallization from methanol - ethyl acetate gave colorless crystals (10 g, 77%), m.p. 170-172°C.

'H-NMR(200MHz,CDCl₃)δ: 0.89(3H,t), 1.14(3H,t), 1.52-1.70(2H,m), 3.35(2H,t), 4.14(2H,q), 5.49(2H,s), 6.77(2H,d), 6.99(2H,d),

7.05(1H,t), 7.21(1H,dd), 7.39-7.47(2H,m), 7.50-7.65(3H,m) IR(KBr) cm⁻¹: 1720, 1670, 1660, 1290, 1270, 760

Working Example 16

2-Ethoxy-1-[[2'-(N-triphenylmethyltetrazol-5-yl)-biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylic acid

To a solution of 2-ethoxy-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylic acid (2.07 g) in methylene chloride (10 ml) were added trityl chloride (1.59 g) and triethylamine (0.8 ml). The mixture was stirred at room temperature for one hour. The reaction mixture was washed with water, dried

and concentrated to dryness. The residue was purified by column chromatography on silica gel to give crystals. Recrystallization of crude crystals thus obtained from ethyl acetate - benzene gave colorless crystals (2.12 g, 66%), m.p. 168-170°C.

Elemental Analysis for C43H34N6O3:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 75.64; 5.02; 12.31

Found: 75.37; 4.96; 12.20

 $^{1}H-NMR(200MHz,CDCl_{3}) \delta: 1.40(3H,t), 4.61(2H,q), 5.58(2H,s),$

6.76(2H,d), 6.91-6.96(8H,m), 7.12(1H,t), 7.17-7.41(12H,m),

7.60(1H,dd), 7.73-7.82(2H,m)

Working Example 17

Pivaloyloxymethyl 2-ethoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)-biphenyl-4-yl]benzimidazole-7-carboxylate

To a solution of 2-ethoxy-1-[[2'-(N-triphenylmethyl-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylic acid (2.2 g) in DMF (10 ml) were added potassium carbonate (0.53 g) and pivaloyloxymethyl iodide (0.94 g), and the mixture was stirred for 30 minutes at room temperature. To the reaction mixture was added water and the mixture was extracted with ethyl acetate. The organic layer was washed with water and dried. After removal of the solvent, the residue was dissolved in methanol (30 ml) and 1N-HCl (6 ml). The mixture was stirred for one hour at room temperature. The reaction mixture was concentrated to dryness and the residue was partitioned between water and ethyl acetate. The organic layer was washed with water and dried. After removal of the solvent, the residue was purified by column chromatography on silica gel to give crystals. The crystals were recrystallized from ethyl acetate - hexane to give colorless crystals

 $(1.13 \text{ g}, 63\%), \text{ m.p. } 104-106^{\circ}\text{C}.$

Elemental Analysis for $C_{30}H_{30}N_6O_5.1/5C_4H_8O_2.1/5C_6H_{14}$:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 65.06; 5.90; 14.32

Found: 64.79; 5.85; 14.43

 $^{1}H-NMR(200MHz,CDCl_{3}) \delta: 1.13(9H,s), 1.44(3H,t), 4.37(2H,q),$

5.61(2H,s), 5.68(2H,s), 6.80(2H,d), 6.93(2H,d),

6.99-7.11(2H,m), 7.33-7.37(1H,m), 7.49-7.54(1H,m),

7.59-7.62(2H,m), 8.03-8.07(1H,m)

Working Example 18

1-(Cyclohexyloxycarbonyloxy)ethyl 2-ethoxy-1-[[2'(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate

To a solution of 2-ethoxy-1-[[2'-(N-triphenylmethyl-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylic acid (0.5 g) in DMF (5 ml) were added potassium carbonate (0.12 g) and cyclohexyl 1-iodoethyl carbonate (0.26 g). The mixture was stirred for one hour at room temperature. To the reaction mixture was added water and the mixture was extracted with ethyl acetate. The organic layer was washed with water and dried. After removal of the solvent, the residue was dissolved in methanol (10 ml) and to the solution was added 1N-HCl (2 ml). The mixture was stirred for one hour at room temperature. The reaction mixture was concentrated to dryness and the residue was partitioned between ethyl acetate and water. The organic layer was washed with water and dried. After removal of the solvent, the residue was purified by column chromatography on silica gel to give colorless powder (0.21 g, 47%), m.p. 103-106°C.

Elemental Analysis for C₃₃N₃₄N₆O₆:

C(%) H(%) N(%)

Calcd: 64.91; 5.61; 13.76

Found: 64.94; 5.71; 13.66

Working Example 19

Methyl 2-methoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate

Methyl [1-(2'-cyanobiphenyl-4-yl)methyl]-2-methoxy-benzimidazole-7-carboxylate (0.60 g) and trimethyltin azide (1.5 g) in toluene (15 ml) were heated for 40 hours under reflux.

Precipitated crystals were dissolved in methanol (10 ml) and to the solution was added 1N-HCl (3 ml). The mixture was stirred for 10 minutes at room temperature and the methanol was evaporated.

The aqueous residue was adjusted to pH 3-4 with 1N-NaOH, followed by extraction with ethyl acetate. The organic layer was washed with water and dried. After removal of the solvent, the residue was purified by column chromatography on silica gel to give crystals. The crystals were recrystallized from ethyl acetate to give colorless prisms (0.65 g, 65%), m.p. 165-166°C.

Elemental Analysis for C₂₄H₂₀N₆O₃.1/10H₂O:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 65.18; 4.60; 19.00

Found: 64.91; 4.49; 18.99

 $^{1}H-NMR(200MHz,CDCl_{3}) \delta: 3.64(3H,s), 3.93(3H,s), 5.55(2H,s),$

6.75(2H,d), 6.90-7.01(4H,m), 7.31-7.36(1H,m), 7.49(1H,dd),

7.55-7.64(2H,m), 8.03-8.07(1H,m)

Working Example 20

2-Methoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylic acid

To a solution of methyl 2-methoxy-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)-

biphenyl-4-yl]methyl]benzimidazole-7-carboxylate (0.22 g) in methanol (10 ml) was added 1N-NaOH (1.5 ml). The mixture was heated for 6 hours under reflux. The reaction mixture was concentrated to dryness and to the residue was added water. The mixture was adjusted to pH 3-4 with 1N-HCl to give crystals. Recrystallization from methanol-chloroform gave colorless needles (0.17 g, 77%), m.p. 208-209°C.

Elemental Analysis for C23H18N6O3.0.7H2O:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 62.92; 4.45; 19.14

Found: 62.81; 4.08; 19.19

¹H-NMR(200MHz,DMSO-d₆) δ : 4.15(3H,s), 5.63(2H,s), 6.90(2H,d),

7.00(2H,d), 7.18(1H,t), 7.46-7.70(6H,m)

Working Example 21

2-Ethylamino-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]methyl]-benzimidazole-7-carboxylic acid

To a solution of ethyl 2-ethylamino-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]benzimidazole-7-carboxylate (0.52 g) in ethanol (5 ml) was added 1N-NaOH (4 ml), and the mixture was stirred for 2 hours at 80°C. The reaction mixture was concentrated to dryness and the aqueous residue was adjusted to pH 4-5 with 1N-HCl to give crystals. The crystals were collected by filtration and recrystallized from methanol-chloroform to give colorless crystals (0.3 g, 63.4%), m.p. 240-242°C.

Elemental Analysis for C24H21N7O2.1.1H2O:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 62.76; 5.09; 21.35

Found: 62.65; 5.15; 21.23

 $^{1}H-NMR(200MHz,DMSO-d_{6}) \delta: 1.20(3H,t), 3.43(2H,q), 5.62(2H,s),$

6.85(2H,d), 6.99(2H,d), 7.10(1H,t), 7.34(1H,d), 7.44-7.68(5H,m)

Working Example 22

2-Propylamino-1-[[2'-(1H-tetrazol-5-yl)biphenyl-4-yl]-methyl]benzimidazole-7-carboxylic acid

In substantially the same manner as Working Example 21, the above compound was obtained in a yield of 73%, m.p. 244-246°C. Elemental Analysis for $C_{2.5}H_{2.3}N_7O_2.1/2H_2O$:

C(%) H(%) N(%)

Calcd.: 64.92; 5.23; 21.20

Found: 64.79; 5.27; 21.08

Experimental Example 1

Inhibition of binding of angiotensin

receptor

to angiotensin

to angiotensin

[Method]

An experiment of inhibition on the binding of angiotensin $\[I\]$ (A $\[I\]$) to A $\[I\]$ receptor was conducted by modifying the method of Douglas et al. [Endocrinology, 102, 685-696 (1978)]. An A $\[I\]$ receptor membrane fraction was prepared from bovine adrenal cortex.

The compound of the present invention (10 $^{-6}$ M or 10^{-7} M) and 125 I-angiotensin [[(125 I-A [[) (1.85 kBq/50 μ l) were added to the receptor membrane fraction, and the mixture was incubated at room temperature for one hour. The receptor-bound and free 125 I-A [[were separated through a filter (Whatman GF/B filter), and the radioactivity of 125 I-A [[bound to the receptor was measured. [Results]

The results relating to the compounds of the present invention are shown in Table 1.

Experimental Example 2

<u>Inhibitory effect of the compound of the</u> present invention on pressor action of A II

[Method]

Jcl: SD rats (9 week old, male) were employed. On the previous day of the experiment, these animals were applied with cannulation into the femoral artery and vein under anesthesia with pentobarbital Na. The animals were fasted but allowed to access freely to drinking water until the experiment was started. Just on the day of conducting the experiment, the artery cannula was connected with a blood-pressure transducer, and the average blood pressure was recorded by means of polygraph. Before administration of the drug, the pressor action due to intravenous administration of A [[(100 ng/kg) as the control was measured. The drugs were orally administered, then, at each point of the measurement, A [[was administered intravenously, and the pressor action was similarly measured. By comparing the pressor action before and after administration of the drug, the percent inhibition by the drug on A [[-induced pressor action was evaluated.

[Results]

The results relating to the compounds of the present invention are shown in Table 1.

$$R^{1}$$
 CH_{2} $Y-R^{1}$

TABLE 1

Angiotensin II Antagonistic

Activity Of Benzimidazole

Derivatives

Working Example No.	R¹	Y	R²	R'		oreceptor say ⁷ M 1x10 ⁻⁶ M	Pressor Response to A [[(p.o.) 3mg/kg
1	Et	0	Tet	COOEt	46	82	+++ a)
2	Et	0	Tet	СООН	61	91	+++
3	Pr	0	Tet	COOEt	16	48	+++
1‡	Pr	0	Tet	СООН	40	79	+++
6	Me	S	Tet	COOEt	2	26	+
7	Ме	S	Tet	СООН	51	82	+++
8	Et	S	Tet	COOEt	17	54	+++
9	Et	S	Tet	СООН	41	80	+++
10	Pr	S	Tet	COOEt	7	32	NT
11	Pr	S	Tet	СООН	NT	b) NT	+++
13	Et	0	Tet	COOMe	NT	NT	+++
17	Et	0	Tet	O COOCH2OCtBu	NT	NT	+++
' '		J	100	CH ₃ O	""	111	
18	Et	0	Tet	COOCH-OCO -	NT	NT	+++

a) +++ \geq 70% > ++ \geq 50% \geq + > 30% > -

b) NT, not tested